

(19) 日本国特許庁 (JP)

(12) 公開特許公報 (A)

(11) 特許出願公開番号

特開平7-11250

(43) 公開日 平成7年(1995)1月13日

(51) Int.Cl.⁶
C 0 9 K 11/64

識別記号
CPM

庁内整理番号
9159-4H

F I

技術表示箇所

(21) 出願番号 特願平6-4984

(22) 出願日 平成6年(1994)1月21日

(31) 優先権主張番号 特願平5-103310

(32) 優先日 平5(1993)4月28日

(33) 優先権主張国 日本 (JP)

審査請求 未請求 請求項の数5 OL (全26頁)

(71) 出願人 390031808

根本特殊化学株式会社
東京都杉並区上荻1丁目15番1号 丸三ビル内

(72) 発明者 村山 義彦

東京都杉並区上荻1-15-1 丸三ビル
根本特殊化学株式会社内

(72) 発明者 竹内 信義

東京都杉並区上荻1-15-1 丸三ビル
根本特殊化学株式会社内

(74) 代理人 弁理士 黒田 博道 (外3名)

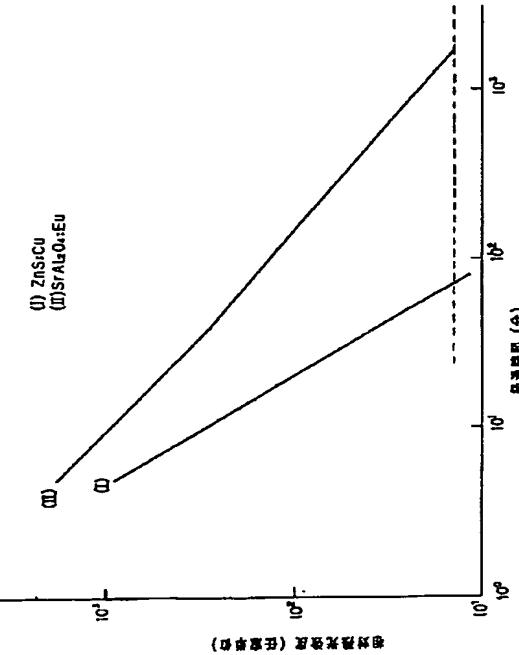
最終頁に続く

(54) 【発明の名称】 喻光性蛍光体

(57) 【要約】

【目的】長時間の残光特性を有し、化学的にも安定であり、かつ長期にわたる耐光性に優れる。

【構成】 $MA_1_2O_3$ で表わされる化合物で、Mは、カルシウム、ストロンチウム、バリウムからなる群から選ばれる少なくとも1つ以上の金属元素からなる化合物を母結晶にした。Mにマグネシウムを添加できる。付活剤としてユウロピウムを添加できる。共付活剤を添加することもできる。



【特許請求の範囲】

【請求項1】 MA_1, O_x で表わされる化合物で、Mは、カルシウム、ストロンチウム、バリウムからなる群から選ばれる少なくとも1つ以上の金属元素からなる化合物を母結晶にしたことを特徴とする蓄光性蛍光体。

【請求項2】 MA_1, O_x で表わされる化合物で、Mは、カルシウム、ストロンチウム、バリウムからなる群から選ばれる少なくとも1つ以上の金属元素にマグネシウムを添加した複数の金属元素からなる化合物を母結晶にしたことを特徴とする蓄光性蛍光体。

【請求項3】 賦活剤としてユウロピウムを、Mで表わす金属元素に対するモル%で0.001%以上10%以下添加したことを特徴とする請求項1または2記載の蓄光性蛍光体。

【請求項4】 共賦活剤としてランタン、セリウム、プラセオジム、ネオジウム、サマリウム、ガドリニウム、テルビウム、ジスプロシウム、ホルミウム、エルビウム、ツリウム、イッテルビウム、ルテチウム、マンガン、スズ、ビスマスからなる群の少なくとも1つ以上の元素を、Mで表わす金属元素に対するモル%で0.001%以上10%以下添加したことを特徴とする請求項3記載の蓄光性蛍光体。

【請求項5】 室温で200~450nmの紫外線および可視光を照射する時、少なくとも50°C以上の高温域に熱発光のグローピークを有することを特徴とする請求項1、2、3または4記載の蓄光性蛍光体。

【発明の詳細な説明】

【0001】

【産業上の利用分野】 本発明は蓄光性蛍光体、特に屋内外で主に夜間表示用として利用可能な耐光性に優れると共に、極めて長時間の残光特性を有する新規の蓄光性蛍光体に関するものである。

【0002】

【従来の技術】 一般に蛍光体の残光時間は極めて短く、外部刺激を停止すると速やかにその発光は減衰するが、まれに紫外線等で刺激した後その刺激を停止した後もかなりの長時間（数10分~数時間）に渡り残光が肉眼で認められるものがあり、これらを通常の蛍光体とは区別して蓄光性蛍光体あるいは燐光体と呼んでいる。

【0003】 この蓄光性蛍光体としては、 $CaS:Bi$ （紫青色発光）、 $CaSrS:Bi$ （青色発光）、 $ZnS:Cu$ （緑色発光）、 $ZnCdS:Cu$ （黄色~橙色発光）等の硫化物蛍光体が知られているが、これらのいずれの硫化物蛍光体も、化学的に不安定であったり、耐光性に劣るなど実用面での問題点が多い。現在市場でもっぱら用いられる硫化亜鉛系蓄光性蛍光体（ $ZnS:Cu$ ）も、特に湿気が存在すると紫外線により光分解して黒変したり輝度低下するため、屋外で直接日光に曝されるような用途での使用は困難であり、夜光時計や避難誘導標識、屋内の夜間表示等その用途は限定されていた。

【0004】 またこの硫化亜鉛系蛍光体を夜光時計に用いる場合であっても、肉眼でその時刻を認識可能な残光時間は約30分から2時間程度であり、実用的には、蛍光体に放射性物質を添加しそのエネルギーで刺激して常時発光する自発光性の夜光塗料を用いざるを得ないのが現状であった。

【0005】

【発明が解決しようとする課題】 そこで本発明者は、前述のごとき現状に鑑み、市販の硫化物系蛍光体に比べて遙かに長時間の残光特性を有し、更には化学的にも安定であり、かつ長期にわたり耐光性に優れる蓄光性蛍光体の提供を目的としたものである。

【0006】

【課題を解決するための手段】 従来から知られている硫化物系蛍光体とは全く異なる新規の蓄光性蛍光体材料としてユウロピウム等を賦活したアルカリ土類金属のアルミニン酸塩に着目し、種々の実験を行った結果、この蓄光性蛍光体材料が、市販の硫化物系蛍光体に比べて遙かに長時間の残光特性を有し、更には酸化物系であることから化学的にも安定であり、かつ耐光性に優れることが確認でき、従来の問題点がことごとく解消でき、放射能を含有しなくとも1晩中視認可能な夜光塗料あるいは顔料として、様々な用途に適用可能な長残光の蓄光性蛍光体を提供することが可能となることが明らかとなったものである。

【0007】 前述したような蓄光性蛍光体として、請求項1記載のものは、 MA_1, O_x で表わされる化合物で、Mは、カルシウム、ストロンチウム、バリウムからなる群から選ばれる少なくとも1つ以上の金属元素からなる化合物を母結晶にしたことを特徴とする。請求項2記載の発明は、 MA_1, O_x で表わされる化合物で、Mは、カルシウム、ストロンチウム、バリウムからなる群から選ばれる少なくとも1つ以上の金属元素にマグネシウムを添加した複数の金属元素からなる化合物を母結晶にしたことを特徴とする。

【0008】 また請求項3記載のものは、請求項1または2記載の蓄光性蛍光体に、賦活剤としてユウロピウムを、Mで表わす金属元素に対するモル%で0.001%以上10%以下添加したことを特徴とする。更に請求項4記載のものは、請求項3記載の蓄光性蛍光体に、共賦活剤としてランタン、セリウム、プラセオジム、ネオジウム、サマリウム、ガドリニウム、テルビウム、ジスプロシウム、ホルミウム、エルビウム、ツリウム、イッテルビウム、ルテチウム、マンガン、スズ、ビスマスからなる群の少なくとも1つ以上の元素を、Mで表わす金属元素に対するモル%で0.001%以上10%以下添加したことを特徴とする。

【0009】 また請求項5記載のものは、請求項1、2、3または4記載の蓄光性蛍光体のうちで、特に、室温で200~450nmの紫外線および可視光を照射す

る時、少なくとも50°C以上の高温域に熱発光のグローピークを有することを特徴とする。またこれらの蓄光性蛍光体の合成に際しては、フラックスとしてたとえば硼酸を1~10重量%の範囲で添加することができる。ここで添加量が、1重量%以下であるとフラックス効果がなくなるし、10重量%を越えると固化し、その後の粉碎、分級作業が困難となる。

【0010】

【実施例】以下、MA1, O_xで表される本発明の実施例を、金属元素(M)の種類、賦活剤としてのユウロビウムの濃度あるいは共賦活剤の種類及び濃度を種々変更した場合について、順次説明する。最初に金属元素(M)としてストロンチウムを用い、賦活剤としてユウロビウムを用いるものの、共賦活剤を用いない場合の蓄光性蛍光体について、実施例1として説明する。

実施例1. SrA1, O_x: Eu 蛍光体の合成とその特性

試料1-(1)

試薬特級の炭酸ストロンチウム146.1 g (0.99モル) およびアルミナ102 g (1モル) に賦活剤としてユウロビウムを酸化ユウロビウム(Eu, O₃)で1.76g (0.005モル) 添加し、更にフラックスとしてたとえば硼酸を5g (0.08モル) 添加し、ボールミルを用いて充分に混合した後、この試料を電気炉を用いて窒素-水素混合ガス(97:3)気流中(流量: 0.1リットル毎分)で、1300°C、1時間焼成した。その後室温まで約1時間かけて冷却し、得られた化合物粉体をふるいで分級し100メッシュを通過したものを蛍光体試料1-(1)とした。

【0011】図1には、合成された蛍光体の結晶構造をXRD(X線回折)により解析した結果を示した。回折ピークの特性から得られた蛍光体はSrA1, O_xのスピネル構造を有することが明かとなった。図2には本蛍光体の励起スペクトル及び刺激停止後の残光の発光スペクトルを示した。

【0012】図から、発光スペクトルのピーク波長が約520nmの緑色の発光であることが明らかとなった。次にこのSrA1, O_x: Eu 蛍光体の残光特性を市販品で緑色に発光するZnS: Cu蓄光性蛍光体(根本特殊化学(株)製:品名GSS, 発光ピーク波長: 530nm)の残光特性と比較して測定した結果を、図3および表2に示した。

【0013】残光特性の測定は、蛍光体粉末0.05gを内径8mmのアルミ製試料皿に秤り取り(試料厚さ: 0.1g/cm²)、約15時間暗中に保管して残光を消去した後、D₆₅標準光源により200ルックスの明るさで10分間刺激し、その後の残光を光電子増倍管を用いた輝度測定装置で計測したものである。図3から明らかのように、本発明によるSrA1, O_x: Eu 蛍光体の残光は極めて大きくその減衰もゆるやかであり、経過時間とともにZnS: Cu蓄光性蛍光体との残光強度差が大きくなることが分かる。また図中に、肉眼で充分に認識可能な発光強度のレベル(約0.3mCd/m²の輝度に相当)を破線で示したが、このSrA1, O_x: Eu 蛍光体の残光特性から約24時間後でもその発光が認識可能であると推定される。実際に刺激後15時間経過したこのSrA1, O_x: Eu 蛍光体を肉眼で観察したところその残光を充分に確認することができた。

【0014】また表2中の試料1-(1)には、刺激停止後10分、30分および100分後の残光強度をZnS: Cu蓄光性蛍光体の強度に対する相対値で示した。この表から本発明によるSrA1, O_x: Eu 蛍光体の残光輝度は10分後でZnS: Cu蓄光性蛍光体の2.9倍であり100分後では17倍であることが分かる。さらに本発明によるSrA1, O_x: Eu 蛍光体を光刺激した際の室温から250°Cまでの熱発光特性(グローライブ)をTLDリーダー(KYOKKO TLD-2000システム)を用いて調査した結果を図4に示した。図から本蛍光体の熱発光は約40°C、90°C、130°Cの3つのグローピークからなり約130°Cのピークがメイングローピークであることが分かる。図中の破線で示したZnS: Cu蓄光性蛍光体のメイングローピークが約40°Cであることに照らして、本発明によるSrA1, O_x: Eu 蛍光体の50°C以上の高温に相当する深い捕獲準位が残光の時定数を大きくし、長時間にわたる蓄光特性に寄与していると考えられる。

【0015】試料1-(2)~(7)

次に前述と同様の方法で、ユウロビウムの濃度を変化させた表1で表した配合比のSrA1, O_x: Eu 蛍光体試料(試料1-(2)~(7))を調整した。

【0016】

【表1】

試 料	原 料 配 合 比		
	炭酸ストロンチウム	アルミナ	ユウロピウム
試料1-(2)	0.99998モル	1.0モル	0.00001モル
(3)	0.9999	1.0	0.00005
(4)	0.995	1.0	0.0025
(5)	0.97	1.0	0.015
(6)	0.90	1.0	0.05
(7)	0.80	1.0	0.1

【0017】この試料1-(2)～(7)の残光特性を調査した結果を、1-(1)の残光特性を調査した結果と共に、表2中に示した。この表2から、Euの添加量が0.0025～0.05モルの範囲であると、10分後の輝度を含めてZnS:Cu蓄光性蛍光体よりも残光特性に優れていることがわかる。ただEuの添加量が0.00001モルの場合、あるいは0.1モルの場合であっても、刺激停止後30分以上経過することによって、ZnS:Cu蓄光性蛍光体よりも大きい輝度を有するようになることもわかる。

【0018】またEuが高価であることから、経済及び濃度クエンチングによる残光特性の低下を考慮すると、Euを0.1モル(10モル%)以上にすることに余り意味がないこととなる。逆に、残光特性から判断す*

*ると、Euが0.00001モル(0.001モル%)から0.00005モル(0.005モル%)の間では、10分後輝度でZnS:Cu蓄光性蛍光体よりも輝度で劣るもの、刺激停止後30分以上経過することによって、ZnS:Cu蓄光性蛍光体よりも大きい輝度が得られることから、賦活剤として用いるEuの添加効果が明らかである。

20 【0019】更に、SrAl₁₀O₁₇:Eu蛍光体は酸化物系であることから、従来の硫化物系蓄光性蛍光体に比べて化学的にも安定であり、かつ耐光性に優れるものである(表24及び25参照)。

【0020】

【表2】

試 料	10分後輝度	30分後輝度	100分後輝度
ZnS:Cu Std.	1.00	1.00	1.00
試料1-(1)	2.90	6.61	17.0
(2)	0.41	1.20	3.10
(3)	0.56	1.50	4.80
(4)	2.40	4.50	13.5
(5)	3.01	7.04	19.2
(6)	1.10	2.70	10.3
(7)	0.32	1.11	3.02

【0021】次に、金属元素(M)としてストロンチウムを用い、賦活剤としてユウロピウムを用い、更に共賦活剤としてジスプロシウムを用いた場合の蓄光性蛍光体について、実施例2として説明する。

実施例2. SrAl₁₀O₁₇:Eu, Dy蛍光体の合成とその特性

試料2-(1)

試薬特級の炭酸ストロンチウム144.6g(0.98モル)およびアルミナ102g(1モル)に賦活剤としてユウロピウムを酸化ユウロピウム(Eu₂O₃)で1.76g(0.005モル)

モル)、更に共賦活剤としてジスプロシウムを酸化ジスプロシウム(Dy₂O₃)で1.87g(0.005モル)添加し、更にフランクスとしてたとえば硼酸を5g(0.08モル)添加し、ポールミルを用いて充分に混合した後、この試料を電気炉を用いて窒素-水素混合ガス(97:3)気流中(流量:0.1リットル毎分)で、1300°C、1時間焼成した。その後室温まで約1時間かけて冷却し、得られた化合物粉体をふるいで分级し100メッシュを通過したものを蛍光体試料2-(1)とした。

【0022】この蛍光体の残光特性を前述と同様の方法

で調査した結果を図5および表4の試料2-(1)に示した。図5から明らかなように、本発明によるSrA1, O_x:Eu, Dy蛍光体の残光輝度、特にその残光初期時の輝度はZnS:Cu蓄光性蛍光体と比較して極めて高く、またその減衰の時定数も大きいことから、画期的な高輝度蓄光性蛍光体であることが分かる。図中に示した視認可能な残光強度レベルとこのSrA1, O_x:Eu, Dy蛍光体の残光特性から約16時間後でもその発光を識別可能である。

【0023】表4には、刺激後10分、30分、100分後の残光強度をZnS:Cu蓄光性蛍光体の強度に対する相対値で示しているが、表から本発明によるSrA1, O_x:Eu, Dy蛍光体の残光輝度は10分後でZnS:Cu蓄光性蛍光体の12.5倍であり100分後では37倍であることが分かる。さらに本発明によるSrA1*

*: O_x:Eu, Dy蛍光体を光刺激した際の室温から250°Cまでの熱発光特性(グローカーブ)を調査した結果を図6に示した。図6および図4から、共賦活剤として添加したDyの作用により熱発光のメイングローピーク温度が130°Cから90°Cに変化したことが分かる。この90°Cの温度に相当する捕獲準位からの大きな発光が、SrA1, O_x:Eu蛍光体と比較して、その残光初期時に高い輝度を示す原因と考えられる。

【0024】試料2-(2)~(7)

10 次に前述と同様の方法で、ジスプロシウムの濃度を変化させた表3で表した配合比のSrA1, O_x:Eu, Dy蛍光体試料(試料2-(2)~(7))を調整した。

【0025】

【表3】

試 料	原 料 配 合 比			
	炭酸ストロチウム	アルミナ	スコピウム	ジスプロシウム
試料2-(2)	0.98998モル	1.1モル	0.005モル	0.00001モル
(3)	0.9899	1.0	0.005	0.00005
(4)	0.985	1.0	0.005	0.0025
(5)	0.94	1.0	0.005	0.025
(6)	0.92	1.0	0.005	0.035
(7)	0.79	1.0	0.005	0.10

【0026】この試料2-(2)~(7)の残光特性を調査した結果を、2-(1)の残光特性を調査した結果と共に、表4に示した。この表4から、共賦活剤としてのDyの添加量は、10分後輝度を含めてZnS:Cu蓄光性蛍光体よりもはるかに優れていることを基準とすると、0.0025~0.05モルが最適であることがわかる。ただDyの添加量が0.00001モルの場合であっても、刺激停止後30分以上経過することによって、ZnS:Cu蓄光性蛍光体よりも大きい輝度を有するようになることから、賦活剤及び共賦活剤として用いたEu及びDyの添加効果が明らかである。またDyが

30 高価であることから、経済性及び濃度クエンチングによる残光特性の低下を考慮すると、Dyを0.1モル(10モル%)以上にすることに余り意味がないこととなる。

【0027】なお、SrA1, O_x:Eu, Dy蛍光体は酸化物系であることから、従来の硫化物系蓄光性蛍光体に比べて化学的にも安定であり、かつ耐光性に優れるものである(表24及び25参照)。

【0028】

【表4】

試 料	10 分後輝度	30 分後輝度	100分後輝度
ZnS:Cu Std.	1. 00	1. 00	1. 00
試料 3-(1)	12. 5	19. 6	37. 0
(2)	0. 943	1. 57	2. 00
(3)	1. 5	1. 7	2. 1
(4)	11. 7	17. 3	22. 1
(5)	20. 4	28. 8	40. 2
(6)	18. 6	26. 3	36. 4
(7)	1. 95	2. 66	3. 30

【0029】次に、金属元素(M)としてストロンチウムを用い、賦活剤としてユウロピウムを用い、更に共賦活剤としてネオジウムを用いた場合の蓄光性蛍光体について、実施例3として説明する。

実施例3. SrAl₁O₄:Eu, Nd蛍光体の合成とその特性

* 試料 3-(1) ~ (7)

前述と同様の方法で、ネオジウムの濃度を変化させた表5で示した配合比のSrAl₁O₄:Eu, Nd系蛍光体試料(試料 3-(1) ~ (7))を調整した。

【0030】
*20 【表5】

試 料	原 料 配 合 比			
	炭酸ストロンチウム	アルミナ	ユウロピウム	ネオジウム
試料 3-(1)	0.98998 モル	1.0 モル	0.005 モル	0.00001モル
(2)	0.9899	1.0	0.005	0.00005
(3)	0.985	1.0	0.005	0.0025
(4)	0.980	1.0	0.005	0.005
(5)	0.94	1.0	0.005	0.025
(6)	0.92	1.0	0.005	0.035
(7)	0.79	1.0	0.005	0.10

【0031】これらの試料 3-(1) ~ (7) の残光特性を調査した結果を、表6に示した。

※ 【表6】

試 料	10 分後輝度	30 分後輝度	100分後輝度
ZnS:Cu Std.	1. 00	1. 00	1. 00
試料 3-(1)	0. 71	0. 91	1. 12
(2)	0. 73	1. 02	1. 25
(3)	6. 20	8. 50	11. 14
(4)	9. 05	11. 75	14. 29
(5)	9. 01	11. 55	13. 98
(6)	8. 50	10. 21	11. 96
(7)	2. 35	2. 54	2. 86

【0033】この表6から、共賦活剤としてのNdの添 50 加量が0. 0025~0. 10モルの範囲であると、1

0分後の輝度を含めてZnS:Cu蓄光性蛍光体よりも残光特性に優れていることがわかる。ただNdの添加量が0.00001モルの場合であっても、刺激停止後60分程度を経過することによって、ZnS:Cu蓄光性蛍光体よりも大きい輝度を有するようになることから、賦活剤及び共賦活剤として用いたEu及びNdの添加効果が明らかである。またNdが高価であることから、経済性及び濃度クエンチングによる残光特性の低下を考慮すると、Ndを0.1モル(10モル%)以上にすることに余り意味がないこととなる。

【0034】なお、SrAl₂O₄:Eu、Nd蛍光体は酸化物系であることから、従来の硫化物系蓄光性蛍光体に比べて化学的にも安定であり、かつ耐光性に優れるものである(表24及び25参照)。さらに本発明によるSrAl₂O₄:Eu、Nd蛍光体を光刺激した際の室温から250°Cまでの熱発光特性(グローカーブ)を、試料3-(4)について調査した結果を図7に示した。図から共賦活剤としてNdを添加した蛍光体の熱発光のメイングローピーク温度は約50°Cであることが分かる。

【0035】次に、金属元素(M)としてストロンチウムを用い、賦活剤としてユロビウムを用い、更に共賦活剤として、ランタン、セリウム、プラセオジム、サマリウム、ガドリニウム、テルビウム、ホルミウム、エルビウム、ツリウム、イッテルビウム、ルテチウム、マンガン、スズ、ビスマスの元素のいずれかを用いた場合の蓄光性蛍光体について、実施例4として説明する。

【0036】またここで、賦活剤及び各共賦活剤については、ユロビウム及びネオジウムあるいはジスプロシウムを用いた場合の例から、金属元素(M)に対して各々0.005モル程度添加した場合に高い残光輝度が得られることを考慮して、賦活剤のEu濃度0.5モル%(0.005モル)、共賦活剤の濃度0.5モル%(0.005モル)の試料についてのみ例示した。

実施例4. SrAl₂O₄:Eu系蛍光体におけるその他の共賦活剤の効果

10 既述の方法で、共賦活剤としてランタン、セリウム、プラセオジム、サマリウム、ガドリニウム、テルビウム、ホルミウム、エルビウム、ツリウム、イッテルビウム、ルテチウム、マンガン、スズ、ビスマスを添加した蛍光体試料についてその残光特性を調査した結果を表7に示した。

【0037】この表7から明らかなように、標準として用いた市販のZnS:Cu蛍光体の残光特性と比較して、いずれのSrAl₂O₄:Eu系蛍光体試料も、刺激停止後30分乃至100分以上の長時間を経過すると残光特性が向上するので、充分実用レベルにあることが分かる。なお、SrAl₂O₄:Eu系蛍光体は酸化物系であることから、従来の硫化物系蓄光性蛍光体に比べて化学的にも安定であり、かつ耐光性に優れるものである(表24及び25参照)。

【0038】

【表7】

試料	10分後輝度	30分後輝度	100分後輝度
ZnS:Cu Std.	1.00	1.00	1.00
SrAl ₂ O ₄ :Eu, La	0.33	0.74	1.14
SrAl ₂ O ₄ :Eu, Ce	0.46	0.93	1.35
SrAl ₂ O ₄ :Eu, Pr	1.24	2.63	7.51
SrAl ₂ O ₄ :Eu, Sm	3.40	4.82	9.0
SrAl ₂ O ₄ :Eu, Gd	0.51	1.30	2.27
SrAl ₂ O ₄ :Eu, Tb	1.46	2.81	7.54
SrAl ₂ O ₄ :Eu, Ho	1.06	2.09	6.29
SrAl ₂ O ₄ :Eu, Er	0.63	1.43	3.18
SrAl ₂ O ₄ :Eu, Tm	0.81	1.53	3.28
SrAl ₂ O ₄ :Eu, Yb	0.61	1.28	2.99
SrAl ₂ O ₄ :Eu, Lu	0.49	1.01	3.40
SrAl ₂ O ₄ :Eu, Mn	0.81	1.86	5.57
SrAl ₂ O ₄ :Eu, Sn	1.93	3.61	7.92
SrAl ₂ O ₄ :Eu, Bi	0.72	1.77	5.55

【0039】次に金属元素(M)としてカルシウムを用い、賦活剤としてユウロピウムを用いるものの、共賦活剤を用いない場合の蓄光性蛍光体、及び金属元素としてカルシウムを用い、賦活剤としてユウロピウムを用い、共賦活剤としてランタン、セリウム、プラセオジム、ネオジウム、サマリウム、ガドリニウム、テルビウム、ジスプロシウム、ホルミウム、エルビウム、ツリウム、イッテルビウム、ルテチウム、マンガン、スズ、ビスマスからなる群の少なくとも1つの元素を用いた場合を、実施例5として説明する。

実施例5. CaAl₁O₄:Eu系蓄光性蛍光体の合成とその特性

試薬特級の炭酸カルシウムおよびアルミナに賦活剤としてユウロピウムを酸化ユウロピウム(Eu₂O₃)として加えただけのもの、これに共賦活剤として、ランタン、セリウム、プラセオジム、ネオジウム、サマリウム、ガドリニウム、テルビウム、ジスプロシウム、ホルミウム、エルビウム、ツリウム、イッテルビウム、ルテチウム、マンガン、スズ、ビスマスの元素のいずれかをそれぞれの酸化物で添加したものに対して、更にブラック

スとしてたとえば硼酸を5g(0.08モル)添加し、ポーラミルを用いて充分に混合した後、この試料を電気炉を用いて窒素-水素混合ガス(97:3)気流中(流量:0.1リットル毎分)で、1300°C、1時間焼成した。その後室温まで約1時間かけて冷却し、得られた化合物粉体をふるいで分級し100メッシュを通過したものを蛍光体試料5-(1)～(42)とした。

【0040】なおここで得られた試料5-(2)のXRD解析の結果を図8に示した。図からこの蛍光体は、単斜晶系のCaAl₁O₄結晶からなることが明らかとなった。次に、代表例として共賦活剤にネオジウム、サマリウム、ジスプロシウム、トリウムを用いた試料5-(1)0)、5-(16)、5-(22)及び5-(28)について、その熱発光特性(グローカーブ)を調査した結果を図9及び図10に示した。いずれも50°C以上の高温域にグローバークがあることから、これらの蛍光体が長い残光特性を有することが示唆されている。さらに試料についてその残光の発光スペクトルを測定したところ、図11で示したようにいずれの蛍光体もその発光ピーク波長は約442nmの青色発光であった。

【0041】そこで従来から市販されている青色発光の蓄光性蛍光体のCaSrS:Bi (商品名BA-S:根本特殊化学(株)製 発光波長454nm)を標準としてそれそれの残光特性を相対的に比較調査した結果を表8乃至表13に示した。表8からCaAl₂O₄:Eu:Eu蛍光体については、Euが0.005モル(0.5モル%)の場合、残光初期時の輝度は低いものの100分後で市販標準品とほぼ同等に近い輝度が得られるものがあり、更に表9乃至表13に示すように、共賦活剤を添加することにより大きく増感され、いずれの共賦活剤を用いても充分実用性の高い蛍光体を得ることができた。特にNd、SmおよびTmについてはその添加効果が極めて大き

*く市販品より一桁以上明るい超高輝度の青色発光の蓄光性蛍光体が得られることが明かであり画期的な蛍光体といえる。図12にはこのNd、SmおよびTmを共賦活することにより得られた高輝度蛍光体の長時間に亘る残光特性を調査した結果を示した。

【0042】なお、詳細には金属元素(M)としてカルシウムを用い、賦活剤としてユウロピウムを用いるものの、共賦活剤を用いない場合の蓄光性蛍光体として、5-(1)～(6)に示した蓄光性蛍光体の残光特性について表8に示した。

【0043】

【表8】

試 料	10分後輝度	30分後輝度	100分後輝度
Std. CaSrS:Bi	1.00	1.00	1.00
5-(1) CaAl ₂ O ₄ :Eu (Eu: 0.001モル%)	0.18	0.16	0.14
(2) CaAl ₂ O ₄ :Eu (Eu: 0.01モル%)	0.21	0.18	0.17
(3) CaAl ₂ O ₄ :Eu (Eu: 0.1モル%)	0.25	0.27	0.35
(4) CaAl ₂ O ₄ :Eu (Eu: 0.5モル%)	0.41	0.60	0.90
(5) CaAl ₂ O ₄ :Eu (Eu: 2.5モル%)	0.37	0.45	0.65
(6) CaAl ₂ O ₄ :Eu (Eu: 10モル%)	0.25	0.28	0.39

【0044】また金属元素(M)としてカルシウムを用い、賦活剤としてユウロピウムを用い、共賦活剤としてネオジウムを用いた場合の蓄光性蛍光体として、5-(7)～(12)に示した蓄光性蛍光体の残光特性を表9に示

した。

【0045】

【表9】

試 料	10 分後輝度	30 分後輝度	100分後輝度
Std. CaSrS:Bi	1. 00	1. 00	1. 00
(7) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Nd (Eu:0.5モル% Nd:0.001モル%)	0. 53	0. 78	1. 01
(8) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Nd (Eu:0.5モル% Nd:0.01モル%)	1. 05	1. 53	2. 60
(9) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Nd (Eu:0.5モル% Nd:0.1 モル%)	8. 68	11. 8	20. 3
(10) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Nd (Eu:0.5モル% Nd:0.5 モル%)	9. 87	14. 0	25. 0
(11) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Nd (Eu:0.5モル% Nd:2.5 モル%)	3. 18	4. 51	8. 05
(12) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Nd (Eu:0.5モル% Nd:10 モル%)	0. 84	1. 18	2. 02

【0046】更に金属元素(M)としてカルシウムを用 *した。

い、賦活剤としてユウロピウムを用い、共賦活剤として 20 【0047】

サマリウムを用いた場合の蓄光性蛍光体として、5-(1 【表10】

3)～(18)に示した蓄光性蛍光体の残光特性を表10に示*

試 料	10 分後輝度	30 分後輝度	100分後輝度
Std. CaSrS:Bi	1. 00	1. 00	1. 00
(13) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Sm (Eu:0.5モル% Sm:0.001モル%)	0. 71	0. 98	1. 23
(14) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Sm (Eu:0.5モル% Sm: 0.01モル%)	0. 94	1. 43	2. 55
(15) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Sm (Eu:0.5モル% Sm: 0.1 モル%)	4. 21	6. 32	11. 30
(16) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Sm (Eu:0.5モル% Sm: 0.5 モル%)	4. 61	7. 00	12. 5
(17) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Sm (Eu:0.5モル% Sm: 2.5 モル%)	2. 14	3. 25	5. 80
(18) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Sm (Eu:0.5モル% Sm:10 モル%)	0. 63	0. 96	1. 71

【0048】また金属元素(M)としてカルシウムを用 に示した。

い、賦活剤としてユウロピウムを用い、共賦活剤として 20 【0049】

ジスプロシウムを用いた場合の蓄光性蛍光体として、5 【表11】

-(19)～(24)に示した蓄光性蛍光体の残光特性を表11

試 料	10 分後輝度	30 分後輝度	100分後輝度
Std. CaSrS:Bi	1. 00	1. 00	1. 00
(19) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Dy (Eu:0.5モル% Dy:0.001モル%)	0. 30	0. 24	0. 20
(20) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Dy (Eu:0.5モル% Dy: 0.01モル%)	0. 41	0. 39	0. 35
(21) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Dy (Eu:0.5モル% Dy: 0.1 モル%)	0. 52	0. 60	0. 76
(22) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Dy (Eu:0.5モル% Dy: 0.5 モル%)	0. 76	0. 90	1. 25
(23) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Dy (Eu:0.5モル% Dy: 2.5 モル%)	0. 84	1. 18	1. 76
(24) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Dy (Eu:0.5モル% Dy:10 モル%)	0. 50	0. 58	0. 76

【0050】また金属元素 (M) としてカルシウムを用 *た。

い、賦活剤としてユウロピウムを用い、共賦活剤として 20 【0051】

ツリウムを用いた場合の蓄光性蛍光体として、5-(25) 【表12】

~(30)に示した蓄光性蛍光体の残光特性を表12に示し*

試 料	10 分後輝度	30 分後輝度	100分後輝度
Std. CaSrS:Bi	1. 0	1. 0	1. 0
(25) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Tm (Eu:0.5モル% Tm:0.001モル%)	1. 04	1. 36	1. 81
(26) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Tm (Eu:0.5モル% Tm:0.01モル%)	2. 09	2. 65	3. 75
(27) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Tm (Eu:0.5モル% Tm:0.1モル%)	4. 89	5. 78	8. 70
(28) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Tm (Eu:0.5モル% Tm:0.5モル%)	6. 55	9. 04	18. 6
(29) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Tm (Eu:0.5モル% Tm:2.5モル%)	0. 634	1. 19	2. 68
(30) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Tm (Eu:0.5モル% Tm:10モル%)	0. 151	0. 358	0. 755

【0052】なお金属元素 (M) としてカルシウムを用
い、賦活剤としてユウロピウムを用い、共賦活剤として
ランタン、セリウム、プラセオジム、ガドリニウム、テ
ルビウム、ホルミウム、エルビウム、イッテルビウム、
ルチチウム、マンガン、スズ、ビスマスの元素のいずれ
かを用いた場合の蓄光性蛍光体として、5-(31)~(42)
に示した蓄光性蛍光体の残光特性をまとめて表13に示

した。

【0053】なおこの5-(31)~(42)に示した蓄光性蛍
光体では、賦活剤としてのユーロピウム及び他の共賦活
剤は共に、0.5 モル%づつ添加したものである。

【0054】

【表13】

試 料	10 分後輝度	30 分後輝度	100分後輝度
Std. CaSrS:Bi	1. 00	1. 00	1. 00
(31) CaAl ₂ O ₄ :Eu, La (Eu:0.5mol% La:0.5mol%)	0. 52	0. 67	0. 81
(32) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Ce (Eu:0.5mol% Ce:0.5mol%)	0. 84	1. 23	1. 96
(33) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Pr (Eu:0.5mol% Pr:0.5mol%)	0. 58	0. 82	1. 13
(34) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Gd (Eu:0.5mol% Gd:0.5mol%)	0. 66	0. 91	1. 26
(35) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Tb (Eu:0.5mol% Tb:0.5mol%)	0. 84	1. 31	2. 08
(36) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Ho (Eu:0.5mol% Ho:0.5mol%)	0. 98	1. 33	2. 39
(37) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Er (Eu:0.5mol% Er:0.5mol%)	0. 56	0. 76	0. 98
(38) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Yb (Eu:0.5mol% Yb:0.5mol%)	0. 70	0. 91	1. 28
(39) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Lu (Eu:0.5mol% Lu:0.5mol%)	0. 68	0. 90	1. 24
(40) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Mn (Eu:0.5mol% Mn:0.5mol%)	0. 31	0. 42	0. 58
(41) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Sn (Eu:0.5mol% Sn:0.5mol%)	0. 45	0. 58	0. 73
(42) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Bi (Eu:0.5mol% Bi:0.5mol%)	0. 25	0. 33	0. 48

【0055】次に金属元素(M)としてカルシウムを用い、賦活剤としてユウロピウムを用い、共賦活剤としてネオジウムを用いるものの、同時に他の共賦活剤も添加した場合を実施例6として説明する。

実施例6. CaAl₂O₄:Eu, Nd系蓄光性蛍光体の合成とその特性

試薬特級の炭酸カルシウムおよびアルミナに賦活剤としてユウロピウムを酸化ユウロピウム(Eu₂O₃)として加え、これに共賦活剤としてネオジウムを加えたもの、及び、更に他の共賦活剤として、ネオジウム以外のランタン、セリウム、プラセオジム、サマリウム、ガドリニウム、テルビウム、ジスプロシウム、ホルミウム、エルビウム、ツリウム、イッテルビウム、ルテチウム、マンガン、スズ、ビスマスの元素のいずれかをそれぞれその酸化物で添加したものに、フラックスとしてたとえば硼

酸を5g(0.08モル)添加し、ポールミルを用いて充分に混合した後、この試料を電気炉を用いて窒素-水素混合ガス(97:3)気流中(流量:0.1リットル毎分)で、1300°C、1時間焼成した。その後室温まで約1時間かけて冷却し、得られた化合物粉体をふるいで分級し100メッシュを通過したものを蛍光体試料6-(1)~(4)とした。

【0056】ここでは、まず最初に、Eu:0.5モル%、Nd:0.5モル%、他の共賦活剤:0.5モル%として、各種蛍光体試料を調整して、10分後輝度、30分後輝度及び100分後輝度を測定した。その結果を、6-(1)~(15)として、表14に示す。

【0057】

【表14】

試 料	10 分後輝度	30 分後輝度	100分後輝度
Std. CaSrS:Bi	1. 0	1. 0	1. 0
CaAl ₂ O ₄ :Eu, Nd	9. 87	14. 0	25. 0
6- (1) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Nd, La	20. 6	23. 2	29. 5
(2) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Nd, Ce	12. 7	17. 5	26. 9
(3) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Nd, Pr	13. 3	18. 1	27. 7
(4) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Nd, Sm	8. 20	12. 6	22. 6
(5) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Nd, Gd	16. 7	21. 3	33. 5
(6) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Nd, Tb	13. 8	17. 2	25. 5
(7) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Nd, Dy	14. 8	18. 9	30. 8
(8) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Nd, Ho	16. 5	21. 6	34. 3
(9) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Nd, Er	15. 9	21. 0	33. 8
(10) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Nd, Tm	4. 17	6. 69	13. 4
(11) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Nd, Yb	11. 0	16. 9	27. 9
(12) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Nd, Lu	10. 2	15. 2	25. 2
(13) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Nd, Mn	6. 45	8. 01	11. 9
(14) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Nd, Sn	11. 4	14. 1	21. 2
(15) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Nd, Bi	10. 6	13. 5	21. 4

【0058】この測定結果から、ネオジウムと共に添加する共賦活剤の中で、残光輝度が特に優れるものとしては、ランタン、ジスプロシウム、ガドリニウム、ホルミウム、エルビウム等であることが確認された。そこで次に、Eu:0.5モル%、Nd:0.5モル%とした上で、

ランタンの濃度を、0.1モル%から10モル%に変えて実験を行った。その結果を、6-(16)～(21)として、表15に示す。

【0059】
【表15】

試料	10分後輝度	30分後輝度	100分後輝度
Std. CaSrS:Bi	1. 0	1. 0	1. 0
(16) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Nd Eu:0.5モル% Nd:0.5モル%	9. 87	14. 0	25. 0
(17) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Nd, La Eu:0.5モル% Nd:0.5モル% La:0.1モル%	14. 1	18. 2	29. 3
(18) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Nd, La Eu:0.5モル% Nd:0.5モル% La:0.3モル%	15. 5	18. 9	28. 5
(1) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Nd, La Eu:0.5モル% Nd:0.5モル% La:0.5モル%	20. 6	23. 2	29. 5
(19) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Nd, La Eu:0.5モル% Nd:0.5モル% La:1.0モル%	1. 42	1. 05	0. 858
(20) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Nd, La Eu:0.5モル% Nd:0.5モル% La:2.0モル%		測定限界	
(21) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Nd, La Eu:0.5モル% Nd:0.5モル% La:10モル%		測定限界	

【0060】 Eu : 0.5 モル%、 Nd : 0.5 モル%とし * として、表16に示す。

た上で、ジスプロシウムの濃度を、0.1 モル%から10モル%に変えて実験を行った。その結果を、6-(22)～(2*

【0061】

【表16】

試料	10分後輝度	30分後輝度	100分後輝度
Std. CaSrS:Bi	1. 0	1. 0	1. 0
(22) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Nd Eu:0.5モル% Nd:0.5モル%	9. 87	14. 0	25. 0
(23) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Nd, Dy Eu:0.5モル% Nd:0.5モル% Dy:0.1モル%	4. 32	6. 76	12. 0
(24) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Nd, Dy Eu:0.5モル% Nd:0.5モル% Dy:0.3モル%	8. 91	14. 0	24. 2
(7) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Nd, Dy Eu:0.5モル% Nd:0.5モル% Dy:0.5モル%	14. 8	18. 9	30. 8
(25) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Nd, Dy Eu:0.5モル% Nd:0.5モル% Dy:1.0モル%	12. 1	18. 3	27. 8
(26) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Nd, Dy Eu:0.5モル% Nd:0.5モル% Dy:2.0モル%	7. 49	10. 3	16. 0
(27) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Nd, Dy Eu:0.5モル% Nd:0.5モル% Dy:10モル%	1. 84	1. 29	0. 998

【0062】 Eu : 0.5 モル%、 Nd : 0.5 モル%とし として、表17に示す。

た上で、ガドリニウムの濃度を、0.1 モル%から10モル

【0063】

%に変えて実験を行った。その結果を、6-(28)～(32) 50 【表17】

試 料	10 分後輝度	30 分後輝度	100分後輝度
Std. CaSrS:Bi	1. 0	1. 0	1. 0
CaAl ₂ O ₄ :Eu, Nd Eu:0.5モル% Nd:0.5モル%	9. 87	14. 0	25. 0
(28) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Nd, Gd Eu:0.5モル% Nd:0.5モル% Gd:0.1モル%	11. 8	17. 4	30. 0
(29) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Nd, Gd Eu:0.5モル% Nd:0.5モル% Gd:0.3モル%	12. 7	17. 8	29. 8
(5) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Nd, Gd Eu:0.5モル% Nd:0.5モル% Gd:0.5モル%	16. 7	21. 3	33. 5
(30) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Nd, Gd Eu:0.5モル% Nd:0.5モル% Gd:1.0モル%	10. 8	15. 7	26. 5
(31) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Nd, Gd Eu:0.5モル% Nd:0.5モル% Gd:2.0モル%	18. 0	21. 7	29. 5
(32) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Nd, Gd Eu:0.5モル% Nd:0.5モル% Gd:10 モル%	1. 01	0. 764	0. 590

【0064】 Eu : 0.5 モル%、 Nd : 0.5 モル%とし *して、表18に示す。

た上で、ホルミウムの濃度を、0.1モル%から10モル% 【0065】

に変えて実験を行った。その結果を、6-(33)～(37)と* 【表18】

試 料	10 分後輝度	30 分後輝度	100分後輝度
Std. CaSrS:Bi	1. 0	1. 0	1. 0
CaAl ₂ O ₄ :Eu, Nd Eu:0.5モル% Nd:0.5モル%	9. 87	14. 0	25. 0
(33) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Nd, Ho Eu:0.5モル% Nd:0.5モル% Ho:0.1モル%	10. 4	14. 4	25. 3
(34) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Nd, Ho Eu:0.5モル% Nd:0.5モル% Ho:0.3モル%	12. 0	16. 2	27. 0
(8) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Nd, Ho Eu:0.5モル% Nd:0.5モル% Ho:0.5モル%	16. 5	21. 6	34. 3
(35) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Nd, Ho Eu:0.5モル% Nd:0.5モル% Ho:1.0モル%	13. 4	16. 9	26. 3
(36) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Nd, Ho Eu:0.5モル% Nd:0.5モル% Ho:2.0モル%	13. 3	16. 0	23. 5
(37) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Nd, Ho Eu:0.5モル% Nd:0.5モル% Ho:10 モル%	1. 20	0. 914	0. 782

【0066】 Eu : 0.5 モル%、 Nd : 0.5 モル%とし して、表19に示す。

た上で、エルビウムの濃度を、0.1モル%から 5モル% 【0067】

に変えて実験を行った。その結果を、6-(38)～(43)と 50 【表19】

試 料	10 分後輝度	30 分後輝度	100分後輝度
Std. CaSrS:Bi	1. 0	1. 0	1. 0
CaAl ₂ O ₄ :Eu, Nd Eu:0.5モル% Nd:0.5モル%	9. 87	14. 0	25. 0
(38) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Nd, Er Eu:0.5モル% Nd:0.5モル% Er:0.1モル%	10. 7	15. 1	27. 0
(39) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Nd, Er Eu:0.5モル% Nd:0.5モル% Er:0.3モル%	10. 3	14. 0	24. 0
(9) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Nd, Er Eu:0.5モル% Nd:0.5モル% Er:0.5モル%	15. 9	21. 0	33. 8
(40) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Nd, Er Eu:0.5モル% Nd:0.5モル% Er:1.0モル%	16. 4	21. 1	32. 3
(41) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Nd, Er Eu:0.5モル% Nd:0.5モル% Er:2.0モル%	17. 3	21. 7	30. 8
(42) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Nd, Er Eu:0.5モル% Nd:0.5モル% Er:3.0モル%	20. 1	21. 3	28. 5
(43) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Nd, Er Eu:0.5モル% Nd:0.5モル% Er:5.0モル%	17. 5	17. 8	22. 0

【0068】このような測定結果から、共賦活剤を複数種混合すると、残光輝度が向上するものがあることが確認された。また更に、その場合、Eu:0.5モル%、Nd:0.5モル%とした上で、他の共賦活剤も0.5モル%程度添加した場合が、最も優れた残光特性を示すことも確認された。次に金属元素(M)としてバリウムを用い、賦活剤としてユウロビウムを用い、更に共賦活剤としてネオジウムあるいはサマリウムを用いた場合の蓄光性蛍光体について、実施例7として説明する。

実施例7. BaAl₂O₄:Eu系蛍光体

ここでは、Euを0.5モル%添加した上で、更にNdあるいはSmを各々0.5モル%添加したものを、7-(1)

、(2)として示す。

【0069】また図13には本蛍光体のうち、共賦活剤*

*としてネオジウムを用いたものの、励起スペクトル及び刺激停止後30分を経過した後の残光の発光スペクトルを示した。更に図14には、共賦活剤としてサマリウムを用いたものの、励起スペクトル及び刺激停止後30分を経過した後の残光の発光スペクトルを示した。

【0070】発光スペクトルのピーク波長はいずれも約500nmで緑色の発光であることから、表20には、その残光特性を市販品で緑色に発光するZnS:Cu蓄光性蛍光体(根本特殊化学(株)製:品名GSS、発光ピーク波長:530nm)と比較して、刺激停止後10分、30分および100分後の残光強度を相対値で示した。

【0071】

【表20】

試 料	10 分後輝度	30 分後輝度	100分後輝度
Std. ZnS:Cu	1. 0	1. 0	1. 0
BaAl ₂ O ₄ :Eu, Nd Eu:0.5モル% Nd:0.5モル%	1. 23	1. 14	0. 885
BaAl ₂ O ₄ :Eu, Sm Eu:0.5モル% Sm:0.5モル%	0. 982	0. 911	0. 768

【0072】この表20から、 $\text{BaAl}_2\text{O}_4 : \text{Eu}$ 、 Nd は $\text{ZnS} : \text{Cu}$ 蓄光性蛍光体よりも刺激停止後30分程度は残光輝度に優れていることがわかる。また $\text{BaAl}_2\text{O}_4 : \text{Eu}$ 、 Sm は $\text{ZnS} : \text{Cu}$ 蓄光性蛍光体よりも若干残光輝度が劣る結果が得られた。しかしながら Eu あるいは他の共賦活剤を添加せず、 BaAl_2O_4 結晶のみで実験した結果、蛍光及び残光がまったく認められないことが確認されているので、 Eu 及び Nd あるいは Sm 添加による賦活効果が得られることは明らかである。

【0073】なお、 $\text{BaAl}_2\text{O}_4 : \text{Eu}$ 系蛍光体は酸化物系であることから、従来の硫化物系蓄光性蛍光体に比べて化学的にも安定であり、かつ耐光性に優るものである（表24及び25参照）。次に金属元素（M）として、カルシウムとストロンチウムとの混合物を用いた場合について、実施例8として説明する。

実施例8. $\text{Sr}_x\text{Ca}_{1-x}\text{Al}_2\text{O}_4$ 系蓄光性蛍光体の合成とその特性

試薬特級の炭酸ストロンチウムと炭酸カルシウムをそれぞれ比率を変えて調合しその試料にアルミナを加え、さらに賦活剤としてユウロビウムを、共賦活剤としてランタン、セリウム、プラセオジム、ネオジウム、サマリウム、ガドリニウム、テルビウム、ジスプロシウム、ホルミウム、エルビウム、ツリウム、イッテルビウム、ルテチウム、マンガン、スズ、ビスマスのいずれかの元素を添加したのに、ブラックスとして例えれば硼酸を5g（0.08モル）添加し、既述の方法により $\text{Sr}_x\text{Ca}_{1-x}\text{Al}_2\text{O}_4$ 系蛍光体試料を合成した。

【0074】得られた蛍光体の代表特性として $\text{Sr}_{0.5}\text{Ca}_{0.5}\text{Al}_2\text{O}_4 : \text{Eu}$ 、 Dy 蛍光体（ $\text{Eu} 0.5\text{モル\%}$ 、 $\text{Dy} 0.5\text{モル\%添加}$ ）の残光の発光スペクトルを調査した結果を図15に示した。図から Sr の一部が Ca に置換されるとその発光スペクトルは短波長側にシフトし、 SrAl_2O_4 系蛍光体による発光と CaAl_2O_4 系蛍光体の発光の中間色の残光を得られることが明かとなった。

【0075】次に賦活剤および共賦活剤として Eu および Dy をそれぞれ0.5モル%添加した $\text{Sr}_x\text{Ca}_{1-x}\text{Al}_2\text{O}_4$ 系蛍光体試料の残光特性を調査した結果を図16に示した。この図16からいずれの蛍光体についても図中の破線で示した市販標準品と比較して同等以上の優れた残光特性を有する実用性の高い蓄光性蛍光体が得られることが分かる。

【0076】次に金属元素（M）として、ストロンチウムとバリウムとの混合物を用いた場合について、実施例9として説明する。

実施例9. $\text{Sr}_x\text{Ba}_{1-x}\text{Al}_2\text{O}_4$ 系蓄光性蛍光体の合成とその特性

試薬特級の炭酸ストロンチウムと炭酸バリウムをそれぞれ比率を変えて調合しその試料にアルミナを加え、さら

に賦活剤としてユウロビウムを、共賦活剤としてランタン、セリウム、プラセオジム、ネオジウム、サマリウム、ガドリニウム、テルビウム、ジスプロシウム、ホルミウム、エルビウム、ツリウム、イッテルビウム、ルテチウム、マンガン、スズ、ビスマスのいずれかの元素を添加したものに、ブラックスとして例えれば硼酸を5g（0.08モル）添加し、既述の方法により $\text{Sr}_x\text{Ba}_{1-x}\text{Al}_2\text{O}_4$ 系蛍光体試料を合成した。

【0077】得られた蛍光体の代表特性として Eu を0.5モル%、 Dy を0.5モル%添加して調整した $\text{Sr}_x\text{Ba}_{1-x}\text{Al}_2\text{O}_4$ 系蛍光体試料の残光特性を調査した結果を図17に示した。この図17からいずれの蛍光体についても図中の破線で示した市販標準品と比較して同等以上の優れた残光特性を有する実用性の高い蓄光性蛍光体が得られることが分かる。

【0078】次に金属元素（M）として、ストロンチウムとマグネシウムとの混合物を用いた場合について、実施例10として説明する。

実施例10. $\text{Sr}_x\text{Mg}_{1-x}\text{Al}_2\text{O}_4$ 系蓄光性蛍光体の合成とその特性

試薬特級の炭酸ストロンチウムと炭酸マグネシウムをそれぞれ比率を変えて調合しその試料にアルミナを加え、さらに賦活剤としてユウロビウムを、共賦活剤としてランタン、セリウム、プラセオジム、ネオジウム、サマリウム、ガドリニウム、テルビウム、ジスプロシウム、ホルミウム、エルビウム、ツリウム、イッテルビウム、ルテチウム、マンガン、スズ、ビスマスのいずれかの元素を添加したのに、ブラックスとして例えれば硼酸を5g（0.08モル）添加し、既述の方法により $\text{Sr}_x\text{Mg}_{1-x}\text{Al}_2\text{O}_4$ 系蛍光体試料を合成した。得られた蛍光体の代表特性として Eu を0.5モル%、 Dy を0.5モル%添加して調整した $\text{Sr}_x\text{Mg}_{1-x}\text{Al}_2\text{O}_4$ 系蛍光体試料の残光特性を調査した結果を図18に示した。

【0079】この図18から、ストロンチウム/マグネシウムが0.1/0.9の場合を除いて、いずれの蛍光体についても図中の破線で示した市販標準品と比較して同等以上の優れた残光特性を有する実用性の高い蓄光性蛍光体が得られることが分かる。次に金属元素（M）として、複数の金属元素を用い、かつ賦活剤としてユウロビウムを用い、更には共賦活剤を2種類用いた場合について、実施例11として説明する。

実施例11. $\text{Ca}_{1-x}\text{Sr}_x\text{Al}_2\text{O}_4 : \text{Eu}, \text{Nd}, \text{X}$ 蛍光体の合成とその特性

試薬特級の炭酸ストロンチウムと炭酸カルシウムをそれぞれ比率を変えて調合しその試料にアルミナを加え、さらに賦活剤としてユウロビウム0.5モル%を、共賦活剤としてネオジウム0.5モル%を加え、更に他の共賦活剤として、ランタン、ジスプロシウム、ホルミウムの元素のいずれかを0.5モル%添加したのに、ブラックスとして例えれば硼酸を5g（0.08モル）添加し、既述

の方法によりで $Ca_{1-x}Sr_xAl_2O_4:Eu,Nd$ 、X系蛍光体試料 11-(1)~(9) を合成し、その残光特性を調査した。

【0080】まず、試薬特級の炭酸ストロンチウムと炭酸カルシウムをそれぞれ比率を変えて調合しその試料にアルミナを加え、さらに賦活剤としてユウロピウム 0.5 モル%を、共賦活剤としてネオジウム 0.5 モル%を添加したもの。

* 5 モル%を、共賦活剤としてネオジウム 0.5 モル%を加え、更に他の共賦活剤として、ランタンを 0.5 モル%添加したもの。

【0081】

【表21】

試料	10分後輝度	30分後輝度	100分後輝度
Std. $CaSrS:Bi$	1.0	1.0	1.0
$CaAl_2O_4:Eu,Nd$	9.87	14.0	25.0
11-(1) $(Ca_{0.9}Sr_{0.1})Al_2O_4:Eu,Nd,La$	15.2	17.1	19.0
(2) $(Ca_{0.7}Sr_{0.3})Al_2O_4:Eu,Nd,La$	5.53	4.96	3.35
(3) $(Ca_{0.5}Sr_{0.5})Al_2O_4:Eu,Nd,La$	6.30	3.08	測定限界

【0082】また試薬特級の炭酸ストロンチウムと炭酸カルシウムをそれぞれ比率を変えて調合しその試料にアルミナを加え、さらに賦活剤としてユウロピウム 0.5 モル%を、共賦活剤としてネオジウム 0.5 モル%を加え、更に他の共賦活剤として、ジスプロシウムを 0.5

* モル%添加したもの。

【0083】

【表22】

試料	10分後輝度	30分後輝度	100分後輝度
Std. $CaSrS:Bi$	1.0	1.0	1.0
$CaAl_2O_4:Eu,Nd$	9.87	14.0	25.0
(4) $(Ca_{0.9}Sr_{0.1})Al_2O_4:Eu,Nd,Dy$	13.2	14.6	20.4
(5) $(Ca_{0.7}Sr_{0.3})Al_2O_4:Eu,Nd,Dy$	8.00	7.46	9.05
(6) $(Ca_{0.5}Sr_{0.5})Al_2O_4:Eu,Nd,Dy$	3.36	3.08	測定限界

【0084】また試薬特級の炭酸ストロンチウムと炭酸カルシウムをそれぞれ比率を変えて調合しその試料にアルミナを加え、さらに賦活剤としてユウロピウム 0.5 モル%を、共賦活剤としてネオジウム 0.5 モル%を加え、更に他の共賦活剤として、ホルミウムを 0.5 モル★

★%添加したもの。

【0085】

【表23】

試料	10分後輝度	30分後輝度	100分後輝度
Std. $CaSrS:Bi$	1.0	1.0	1.0
$CaAl_2O_4:Eu,Nd$	9.87	14.0	25.0
(7) $(Ca_{0.9}Sr_{0.1})Al_2O_4:Eu,Nd,Ho$	13.9	15.3	21.4
(8) $(Ca_{0.7}Sr_{0.3})Al_2O_4:Eu,Nd,Ho$	8.25	7.81	9.95
(9) $(Ca_{0.5}Sr_{0.5})Al_2O_4:Eu,Nd,Ho$	2.91	2.62	3.65

【0086】これらの測定結果から、金属元素 (M)

が、カルシウム及びストロンチウムからなる複数の金属

元素(M)を用い、賦活剤としてユウロピウムを添加し、かつ複数の共賦活剤を添加した場合であっても、10分後輝度を含めて、CaSrS:Biに比べて優れていることが確認できた。

実施例12. 耐湿特性試験

本発明により得られた蓄光性蛍光体の耐湿特性を調査した結果を表24に示した。

*【0087】この調査では、複数の蛍光体試料を、40°C、95%RHに調湿した恒温恒湿槽中に500時間放置しその前後における輝度変化を測定した。表から、いずれの組成の蛍光体も湿度に対してほとんど影響を受けず安定であることが分かる。

【0088】

【表24】

試料	試験前	試験後
SrAl ₂ O ₄ :Eu,Dy (Eu:0.5mol% Dy:0.5mol%)	1.0	1.01
CaAl ₂ O ₄ :Eu,Nd (Eu:0.5mol% Nd:0.5mol%)	1.0	0.99
Sr _{0.5} Ca _{0.5} Al ₂ O ₄ :Eu,Dy (Eu:0.5mol% Dy:0.5mol%)	1.0	1.00
Sr _{0.5} Ba _{0.5} Al ₂ O ₄ :Eu,Dy (Eu:0.5mol% Dy:0.5mol%)	1.0	0.99
Sr _{0.5} Mg _{0.5} Al ₂ O ₄ :Eu,Dy (Eu:0.5mol% Dy:0.5mol%)	1.0	1.02

【0089】実施例13. 耐光性試験結果

本発明により得られた蓄光性蛍光体の耐光性試験を行なった結果を硫化亜鉛系蛍光体の結果と比較して表25に示した。この試験は、JIS規格に従い、試料を飽和湿度に調湿した透明容器内に入れ300Wの水銀灯下30cmの位置で3時間、6時間及び12時間光照射し、そ

【0090】※の後の輝度変化を測定した。

【0091】表から従来の硫化亜鉛系蛍光体と比較して極めて安定であることが分かる。

【表25】

試料	試験前	3時間後	6時間後	12時間後
Std. ZnS:Cu	1.0	0.91	0.82	0.52
SrAl ₂ O ₄ :Eu,Dy (Eu:0.5mol% Dy:0.5mol%)	1.0	1.01	1.00	1.01
CaAl ₂ O ₄ :Eu,Nd (Eu:0.5mol% Nd:0.5mol%)	1.0	1.00	1.01	1.00
Sr _{0.5} Ca _{0.5} Al ₂ O ₄ :Eu,Dy (Eu:0.5mol% Dy:0.5mol%)	1.0	1.00	0.99	1.00
Sr _{0.5} Ba _{0.5} Al ₂ O ₄ :Eu,Dy (Eu:0.5mol% Dy:0.5mol%)	1.0	1.01	1.01	1.01
Sr _{0.5} Mg _{0.5} Al ₂ O ₄ :Eu,Dy (Eu:0.5mol% Dy:0.5mol%)	1.0	1.00	1.00	0.99

【0092】このような本発明による蓄光性蛍光体は、種々の製品の表面に塗布して使用することもできるが、

プラスチック、ゴムあるいはガラス等に混入して使用することもできる。更に、従来から使用されていた、硫化

物系蓄光性蛍光体に置き換えるて、例えば各種計器、夜行時計の文字盤、安全標識板等の用途に用いると、その長時間の高輝度残光特性から、極めて優れたものとなる。

【0093】また本蛍光体は、極めて優れた高輝度長残光特性を有することに加えて、酸化物系であることから化学的にも安定であり、かつ耐光性に優れる点から、従来の用途に加えて、新たに下記のような用途が考えられる。

乗り物の表示：飛行機、船、自動車、自転車、鍵あるいは鍵穴

標識の表示：道路交通標識、車線表示、ガードレールへの表示、漁業用ブイ、山道等の案内表示、門から玄関への案内表示、ヘルメットへの表示

屋外の表示：看板、建物等の表示、自動車の鍵穴表示

屋内の表示：電気器具のスイッチ類

文房具類：筆記具、夜光インキ類、地図、星座表

おもちゃ類：ジグソーパズル

特殊な利用：スポーツ用ボール

（時計等に用いる）液晶用のバックライト

放電管に使用するアイソトープの代替え

【0094】

【発明の効果】以上説明したように、本発明は、従来から知られている硫化物系蛍光体とは全く異なる新規の蓄光性蛍光体材料に関するものであり、市販の硫化物系蛍光体と比べても遙かに長時間、高輝度の残光特性を有し、更には酸化物系であることから化学的にも安定であり、かつ耐光性に優れたものである。

【図面の簡単な説明】

【図1】SrAl₂O₄ : Eu蛍光体の結晶構造をXRDにより解析した結果を示したグラフである。

【図2】SrAl₂O₄ : Eu蛍光体の励起スペクトルと刺激停止後30分を経過した後の発光スペクトルとを示したグラフである。

【図3】SrAl₂O₄ : Eu蛍光体の残光特性をZn : S蛍光体の残光特性と比較した結果を示したグラフである。

【図4】SrAl₂O₄ : Eu蛍光体の熱発光特性を示したグラフである。

【図5】SrAl₂O₄ : Eu, Dy蛍光体の残光特性をZn : S蛍光体の残光特性と比較した結果を示したグラフである。

【図6】SrAl₂O₄ : Eu, Dy蛍光体の熱発光特性を示したグラフである。

【図7】SrAl₂O₄ : Eu, Nd蛍光体の熱発光特性を示したグラフである。

【図8】CaAl₂O₄ : Eu系蛍光体の結晶構造をXRDにより解析した結果を示したグラフである。

【図9】CaAl₂O₄ : Eu系蛍光体のうち共賦活剤としてネオジウムあるいはサマリウムを用いた蛍光体の熱発光特性を示したグラフである。

【図10】CaAl₂O₄ : Eu系蛍光体のうち共賦活剤としてジスプロシウムあるいはトリウムを用いた蛍光体の熱発光特性を示したグラフである。

【図11】CaAl₂O₄ : Eu系蛍光体の刺激停止後5分を経過した後の発光スペクトルを示したグラフである。

【図12】CaAl₂O₄ : Eu, Sm蛍光体及びCaAl₂O₄ : Eu, Nd蛍光体の残光特性をZn : S蛍光体の残光特性と比較した結果を示したグラフである。

【図13】BaAl₂O₄ : Eu, Nd蛍光体の励起スペクトルと刺激停止後30分を経過した後の発光スペクトルとを示したグラフである。

【図14】BaAl₂O₄ : Eu, Sm蛍光体の励起スペクトルと刺激停止後30分を経過した後の発光スペクトルとを示したグラフである。

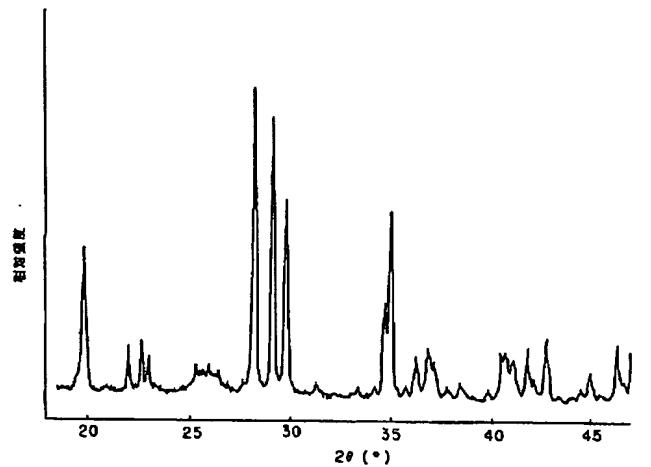
【図15】Sr_xCa_{1-x}Al₂O₄ : Eu, Dy蛍光体の発光スペクトルを示したグラフである。

【図16】Sr_xCa_{1-x}Al₂O₄ : Eu, Dy蛍光体の残光特性をZn : S蛍光体及びCa_xSr_{1-x}Al₂O₄ : Bi蛍光体の残光特性と比較したグラフである。

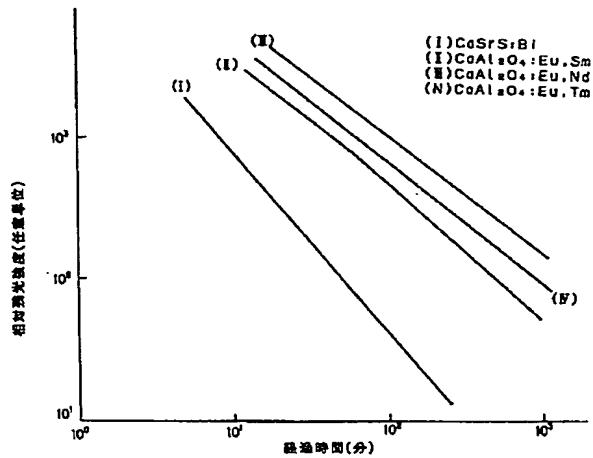
【図17】Sr_xBa_{1-x}Al₂O₄ : Eu, Dy蛍光体の残光特性をZn : S蛍光体の残光特性と比較したグラフである。

【図18】Sr_xMg_{1-x}Al₂O₄ : Eu, Dy蛍光体の残光特性をZn : S蛍光体の残光特性と比較したグラフである。

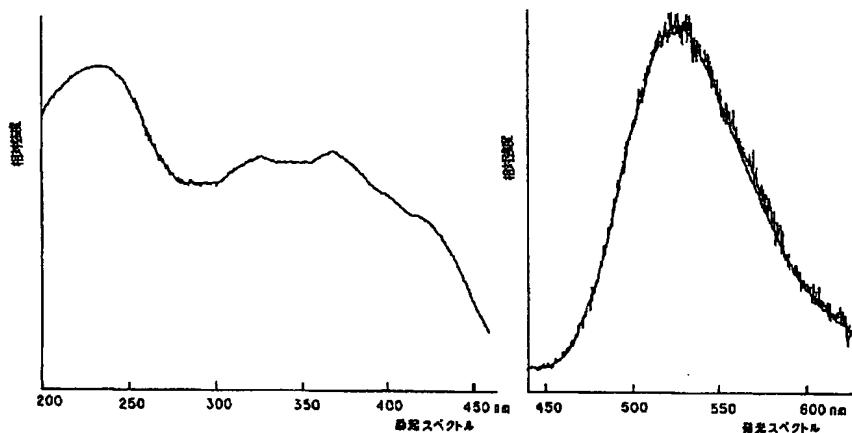
【図1】



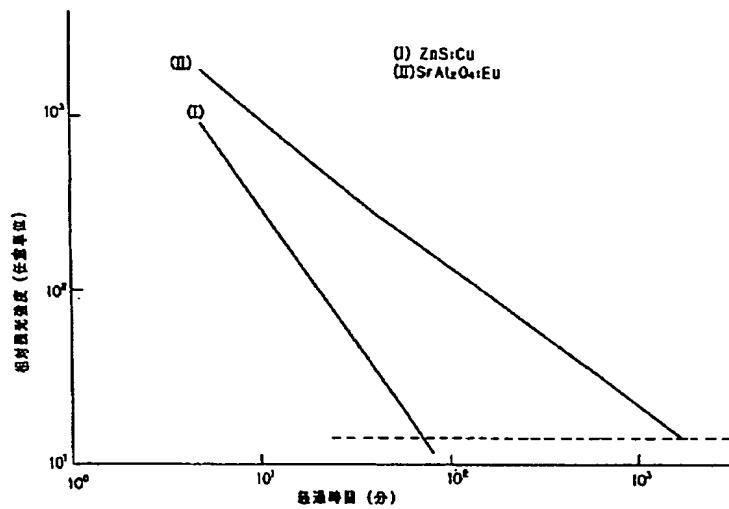
【図12】



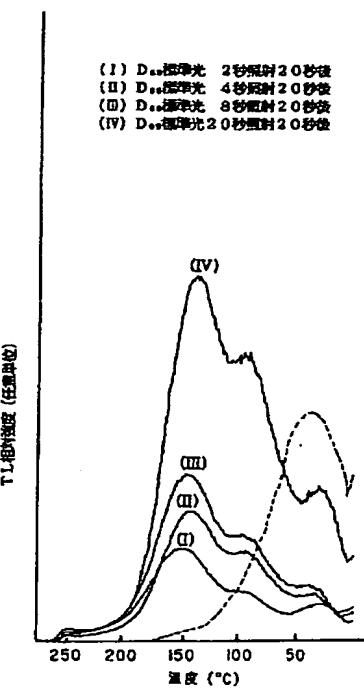
【図2】



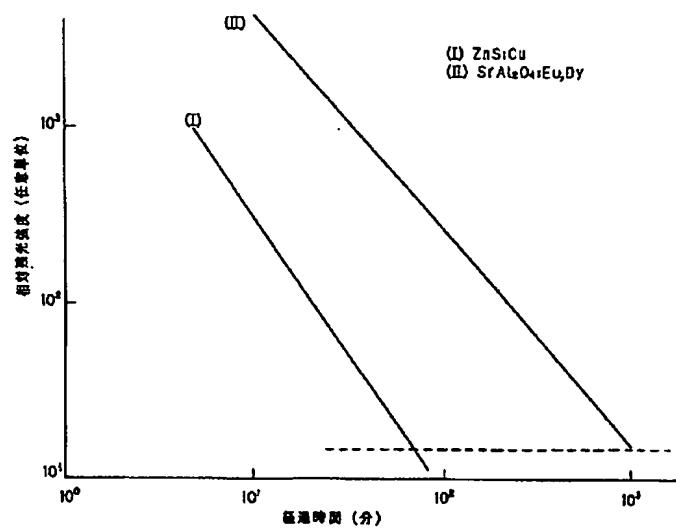
【図3】



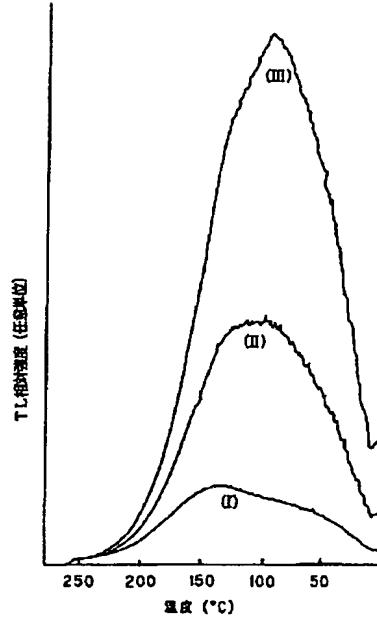
【図4】



【図5】

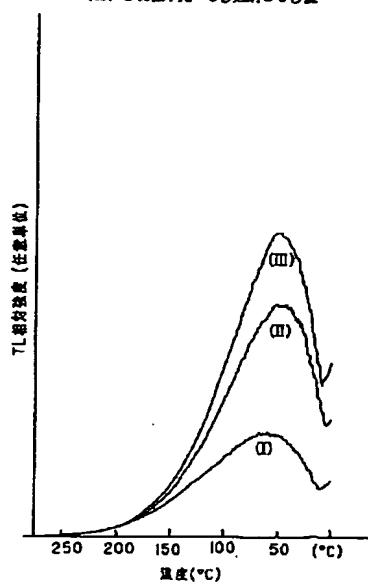


【図6】

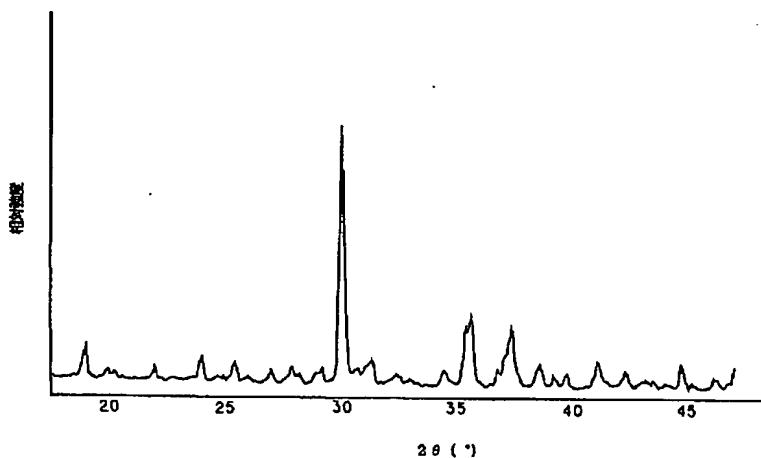


【図7】

(I) D₂₀爆光 2秒照射20秒後
(II) D₂₀爆光 4秒照射20秒後
(III) D₂₀爆光 8秒照射20秒後



【図8】

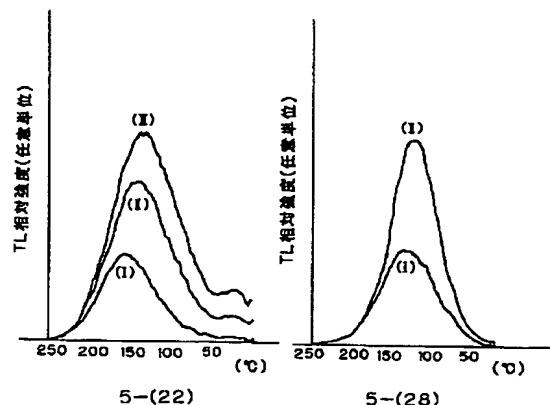
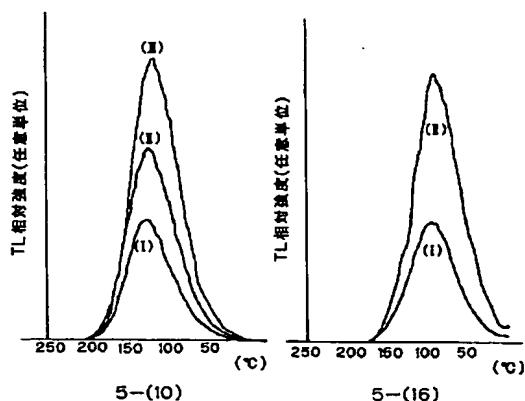


【図10】

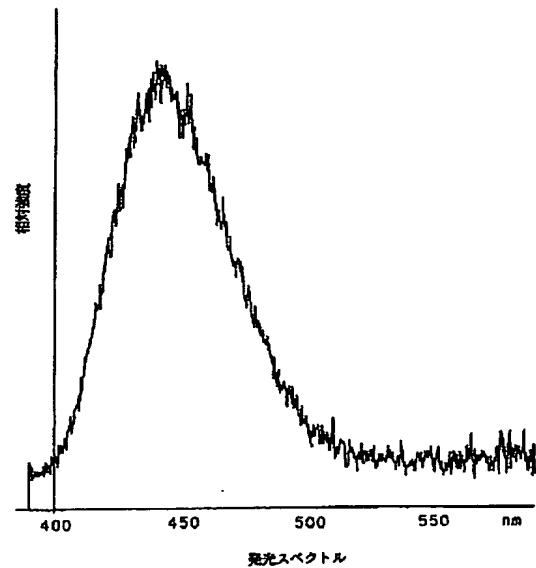
(I) D₂₀爆光10秒照射20秒後 (I) D₂₀爆光15秒照射20秒後
(II) D₂₀爆光15秒照射20秒後 (II) D₂₀爆光30秒照射20秒後
(III) D₂₀爆光20秒照射20秒後

【図9】

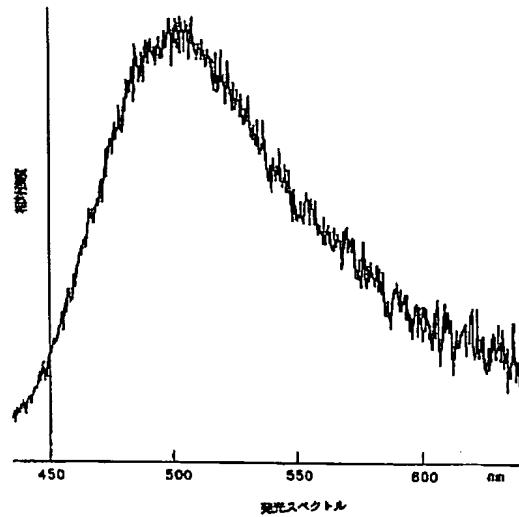
(I) D₂₀爆光10秒照射20秒後 (I) D₂₀爆光15秒照射20秒後
(II) D₂₀爆光15秒照射20秒後 (II) D₂₀爆光20秒照射20秒後



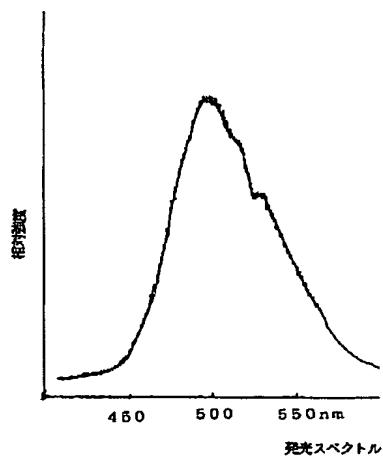
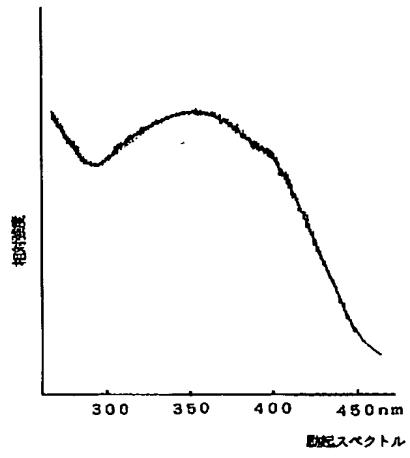
【図11】



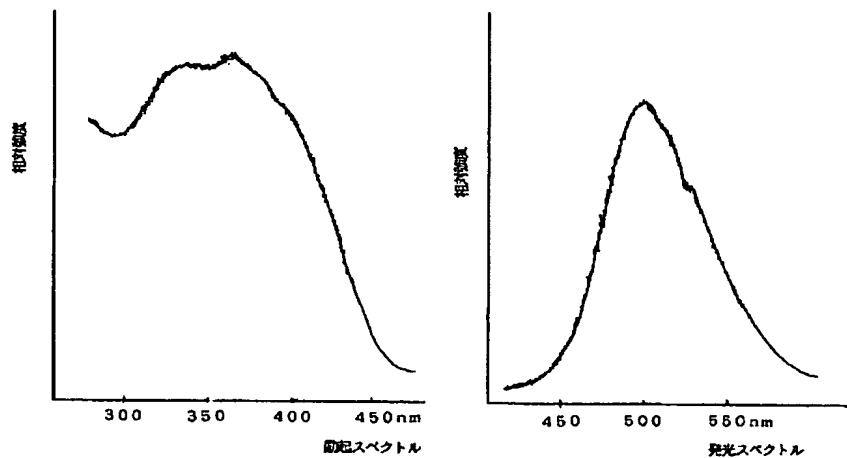
【図15】



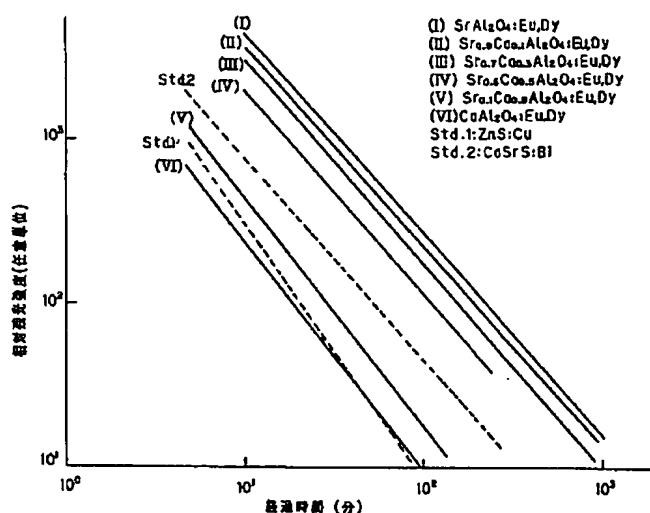
【図13】



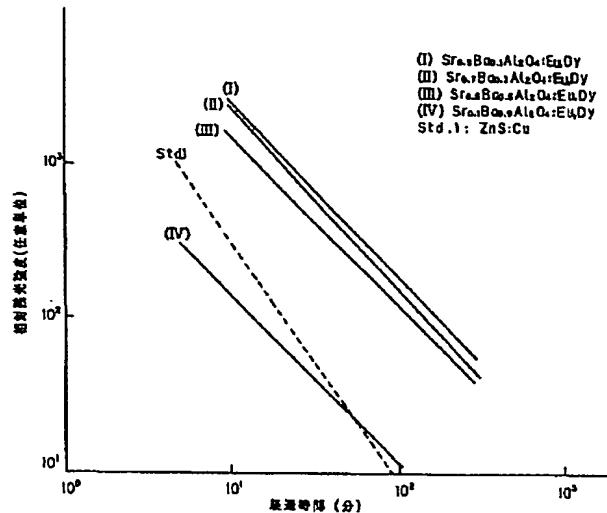
【図14】



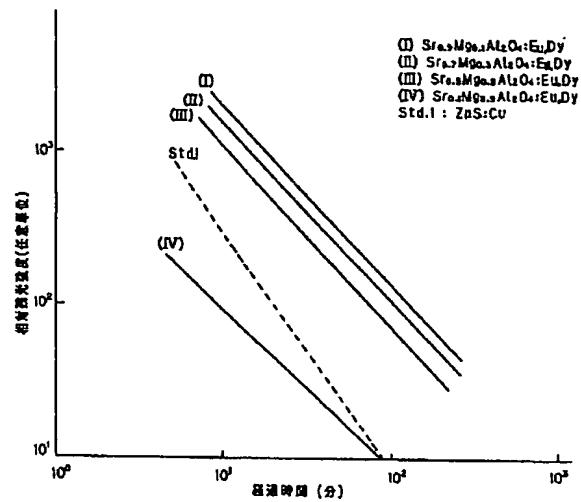
【図16】



【図17】



【図18】



フロントページの続き

(72)発明者 青木 康充

東京都杉並区上荻1-15-1 丸三ビル
根本特殊化学株式会社内

(72)発明者 松沢 隆嗣

東京都杉並区上荻1-15-1 丸三ビル
根本特殊化学株式会社内

【公報種別】特許法第17条の2の規定による補正の掲載
【部門区分】第3部門第3区分
【発行日】平成8年(1996)10月15日

【公開番号】特開平7-11250
【公開日】平成7年(1995)1月13日
【年通号数】公開特許公報7-1113
【出願番号】特願平6-4984
【国際特許分類第6版】
C09K 11/64 CPM
【F1】
C09K 11/64 CPM 9280-4H

【手続補正書】

【提出日】平成7年5月31日

【手続補正1】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】全文

【補正方法】変更

【補正内容】

【書類名】明細書

【発明の名称】蓄光性蛍光体

【特許請求の範囲】

【請求項1】 MA1204 で表わされる化合物で、Mは、カルシウム、ストロンチウム、バリウムからなる群から選ばれる少なくとも1つ以上の金属元素からなる化合物を母結晶にすると共に、賦活剤としてユウロビウムを、共賦活剤としてラントン、セリウム、プラセオジウム、ネオジウム、サマリウム、ガドリニウム、テルビウム、ジスプロシウム、ホルミウム、エルビウム、ツリウム、イッテルビウム、ルテチウムからなる群の少なくとも1つ以上の元素を添加したことを特徴とする蓄光性蛍光体。

【請求項2】 賦活剤としてのユウロビウムを、Mで表わす金属元素に対するモル%で0.002%以上20%以下添加したことを特徴とする請求項1記載の蓄光性蛍光体。

【請求項3】 共賦活剤としてのラントン、セリウム、プラセオジウム、ネオジウム、サマリウム、ガドリニウム、テルビウム、ジスプロシウム、ホルミウム、エルビウム、ツリウム、イッテルビウム、ルテチウムからなる群の少なくとも1つ以上の元素を、Mで表わす金属元素に対するモル%で0.002%以上20%以下添加したことを特徴とする請求項1または2記載の蓄光性蛍光体。

【請求項4】 Mにマグネシウムを添加したことを特徴とする請求項1、2または3記載の蓄光性蛍光体。

【請求項5】 室温で200~450nmの紫外線および可視光を照射する時、少なくとも50°C以上の高温域に熱発光のグローピークを有することを特徴とする請求項1、2、3または4記載の蓄光性蛍光体。

【発明の詳細な説明】

【0001】

【産業上の利用分野】本発明は蓄光性蛍光体、特に屋内外で主に夜間表示用として利用可能な耐候性に優れると共に、極めて長時間の残光特性を有する新規の蓄光性蛍光体に関するものである。

【0002】

【従来の技術】一般に蛍光体の残光時間は極めて短く、外部刺激を停止すると速やかにその発光は減衰するが、まれに紫外線等で刺激した後その刺激を停止した後もかなりの長時間(数10分~数時間)に渡り残光が肉眼で認められるものがあり、これらを通常の蛍光体とは区別して蓄光性蛍光体あるいは燐光体と呼んでいる。

【0003】この蓄光性蛍光体としては、CaS:Bi(紫青色発光)、CaSrS:Bi(青色発光)、ZnS:Cu(緑色発光)、ZnCdS:Cu(黄色~橙色発光)等の硫化物蛍光体が知られているが、これらのいずれの硫化物蛍光体も、化学的に不安定であったり、耐光性に劣るなど実用面での問題点が多い。現在市場でもっぱら用いられる硫化亜鉛系蓄光性蛍光体(ZnS:Cu)も、特に湿気が存在すると紫外線により光分解して黒変したり輝度低下するため、屋外で直接日光に曝されるような用途での使用は困難であり、夜光時計や避難誘導標識、屋内の夜間表示等その用途は限定されていた。

【0004】またこの硫化亜鉛系蛍光体を夜光時計に用いる場合であっても、肉眼でその時刻を認識可能な残光時間は約30分から2時間程度であり、実用的には、蛍光体に放射性物質を添加しそのエネルギーで刺激して常時発光する自発光性の夜光塗料を用いざるを得ないのが現状であった。

【0005】

【発明が解決しようとする課題】そこで本発明者は、前述のごとき現状に鑑み、市販の硫化物系蛍光体に比べて遙かに長時間の残光特性を有し、更には化学的にも安定であり、かつ長期にわたり耐光性に優れる蓄光性蛍光体の提供を目的としたものである。

【0006】

【課題を解決するための手段】従来から知られている硫化物系蛍光体とは全く異なる新規の蓄光性蛍光体材料としてユウロビウム等を賦活したアルカリ土類金属のアルミニ酸塩に着目し、種々の実験を行った結果、この蓄光性蛍光体材料が、市販の硫化物系蛍光体に比べて遙かに長時間の残光特性を有し、更には酸化物系であることから化学的にも安定であり、かつ耐光性に優れることが確認でき、従来の問題点がことごとく解消でき、放射能を含有しなくとも1晩中視認可能な夜光塗料あるいは顔料として、様々な用途に適用可能な長残光の蓄光性蛍光体を提供することが可能となることが明らかとなったものである。

【0007】前述したような蓄光性蛍光体として、請求項1記載のものは、 MA_12O_4 で表わされる化合物で、Mは、カルシウム、ストロンチウム、バリウムからなる群から選ばれる少なくとも1つ以上の金属元素からなる化合物を母結晶にすると共に、賦活剤としてユウロビウムを、共賦活剤としてラントン、セリウム、プラセオジウム、ネオジウム、サマリウム、ガドリニウム、テルビウム、ジスプロシウム、ホルミウム、エルビウム、ツリウム、イッタルビウム、ルテチウムからなる群の少なくとも1つ以上の元素を添加したことを特徴とする。

【0008】請求項2記載の発明は、請求項1記載の蓄光性蛍光体において、賦活剤としてのユウロビウムを、Mで表わす金属元素に対するモル%で0.002%以上20%以下添加したことを特徴とする。また請求項3記載のものは、請求項1または2記載の蓄光性蛍光体において、共賦活剤としてのラントン、セリウム、プラセオジウム、ネオジウム、サマリウム、ガドリニウム、テルビウム、ジスプロシウム、ホルミウム、エルビウム、ツリウム、イッタルビウム、ルテチウムからなる群の少なくとも1つ以上の元素を、Mで表わす金属元素に対するモル%で0.002%以上20%以下添加したことを特徴とする。

【0009】更に請求項4記載のものは、請求項1、2または3記載の蓄光性蛍光体に、Mにマグネシウムを添加したことを特徴とする。また請求項5記載のものは、請求項1、2、3または4記載の蓄光性蛍光体のうちで、特に、室温で200~450nmの紫外線および可視光を照射する時、少なくとも50°C以上の高温域に熱発光のグローピークを有することを特徴とする。

【0010】またこれらの蓄光性蛍光体の合成に際しては、フラックスとしてたとえば硼酸を1~10重量%の範囲で添加することができる。ここで添加量が、1重量%以下であるとフラックス効果がなくなるし、10重量%を越えると固化し、その後の粉碎、分級作業が困難となる。

【0011】

【実施例】以下、 MA_12O_4 で表される本発明の実施例を、金属元素(M)の種類、賦活剤としてのユウロビウムの濃度あるいは共賦活剤の種類及び濃度を種々変更

した場合について、順次説明する。最初に金属元素(M)としてストロンチウムを用い、賦活剤としてユウロビウムを用いるものの、共賦活剤を用いない場合の蓄光性蛍光体について、実施例1として説明する。

実施例1. $SrA_12O_4 : Eu$ 蛍光体の合成とその特性

試料1-(1)

試薬特級の炭酸ストロンチウム146.1g(0.99モル)およびアルミナ102g(1モル)に賦活剤としてユウロビウムを酸化ユウロビウム(Eu_2O_3)で1.76g(0.005モル)添加し、更にフラックスとしてたとえば硼酸を5g(0.08モル)添加し、ボールミルを用いて充分に混合した後、この試料を電気炉を用いて窒素-水素混合ガス(97:3)気流中(流量:0.1リットル毎分)で、1300°C、1時間焼成した。その後室温まで約1時間かけて冷却し、得られた化合物粉体をふるいで分級し100メッシュを通過したものを蛍光体試料1-(1)とした。

【0012】図1には、合成された蛍光体の結晶構造をXRD(X線回折)により解析した結果を示した。回折ピークの特性から得られた蛍光体は SrA_12O_4 のスピネル構造を有することが明かとなった。図2には本蛍光体の励起スペクトル及び刺激停止後の残光の発光スペクトルを示した。

【0013】図から、発光スペクトルのピーク波長が約520nmの緑色の発光であることが明らかとなった。

図

次にこの $SrA_12O_4 : Eu$ 蛍光体の残光特性を市販品で緑色に発光する $ZnS : Cu$ 蓄光性蛍光体(根本特殊化学(株)製:品名GSS, 発光ピーク波長:530nm)の残光特性と比較して測定した結果を、図3および表2に示した。

【0014】残光特性の測定は、蛍光体粉末0.05gを内径8mmのアルミ製試料皿に秤り取り(試料厚さ:0.1g/cm²)、約15時間暗中に保管して残光を消去した後、D65標準光源により200ルックスの明るさで10分間刺激し、その後の残光を光電子増倍管を用いた輝度測定装置で計測したものである。図3から明らかのように、本発明による $SrA_12O_4 : Eu$ 蛍光体の残光は極めて大きくその減衰もゆるやかであり、経過時間とともに $ZnS : Cu$ 蓄光性蛍光体との残光強度差が大きくなることが分かる。また図中に、肉眼で充分に認識可能な発光強度のレベル(約0.3mCd/m²の輝度に相当)を破線で示したが、この $SrA_12O_4 : Eu$ 蛍光体の残光特性から約24時間後でもその発光が認識可能であると推定される。実際に刺激後15時間経過したこの $SrA_12O_4 : Eu$ 蛍光体を肉眼で観察したところその残光を充分に確認することができた。

【0015】また表2中の試料1-(1)には、刺激停止後10分、30分および100分後の残光強度を $ZnS : Cu$ 蓄光性蛍光体の強度に対する相対値で示した。

この表から本発明によるSrAl₂O₄ : Eu蛍光体の残光輝度は10分後でZnS : Cu蓄光性蛍光体の2.9倍であり100分後では17倍であることが分かる。さらに本発明によるSrAl₂O₄ : Eu蛍光体を光刺激した際の室温から250°Cまでの熱発光特性（グローバーク）をTLDリーダー（KYOKKO TLD-2000システム）を用いて調査した結果を図4に示した。図から本蛍光体の熱発光は約40°C、90°C、130°Cの3つのグローバークからなり約130°Cのピークがメイングローバークであることが分かる。図中の破線で示したZnS : Cu蓄光性蛍光体のメイングローバークが約40°Cであるこ*

* と照らして、本発明によるSrAl₂O₄ : Eu蛍光体の50°C以上の高温に相当する深い捕獲準位が残光の時定数を大きくし、長時間にわたる蓄光特性に寄与していると考えられる。

【0016】試料1-(2)～1-(7)

次に前述と同様の方法で、ユウロビウムの濃度を変化させた表1で表した配合比のSrAl₂O₄ : Eu蛍光体試料（試料1-(2)～(7)）を調整した。

【0017】

【表1】

試 料	原 料 配 合 比		
	炭酸ストロンチウム	アルミナ	酸化ユウロビウム
試料1-(2)	0.99998 モル	1.0 モル	0.00001モル
(3)	0.9999	1.0	0.00005
(4)	0.995	1.0	0.0025
(5)	0.97	1.0	0.015
(6)	0.90	1.0	0.05
(7)	0.80	1.0	0.1

【0018】この試料1-(2)～(7)の残光特性を調査した結果を、1-(1)の残光特性を調査した結果と共に、表2中に示した。この表2から、Euの添加量が0.005～0.1モルの範囲であると、10分後の輝度を含めてZnS : Cu蓄光性蛍光体よりも残光特性に優れていることがわかる。ただEuの添加量が0.0002モルの場合、あるいは0.2モルの場合であっても、刺激停止後30分以上経過することによって、ZnS : Cu蓄光性蛍光体よりも大きい輝度を有するようになることもわかる。

【0019】またEuが高価であることから、経済性及び濃度エンチングによる残光特性の低下を考慮すると、Euを0.2モル(20モル%)以上にすることに余り意味がないこととなる。逆に、残光特性から判断す

ると、Euが0.00002モル(0.002モル%)から0.0001モル(0.1モル%)の間では、10分後輝度でZnS : Cu蓄光性蛍光体よりも輝度で劣るものの、刺激停止後30分以上経過することによって、ZnS : Cu蓄光性蛍光体よりも大きい輝度が得られることから、賦活剤として用いるEuの添加効果が明らかである。

【0020】更に、SrAl₂O₄ : Eu蛍光体は酸化物系であることから、従来の硫化物系蓄光性蛍光体に比べて化学的にも安定であり、かつ耐光性に優れるものである（表24及び25参照）。

【0021】

【表2】

試 料	10 分後輝度	30 分後輝度	100分後輝度
ZnS:Cu Std.	1. 00	1. 00	1. 00
試料 1 - (1)	2. 90	6. 61	17. 0
(2)	0. 41	1. 20	3. 10
(3)	0. 56	1. 50	4. 80
(4)	2. 40	4. 50	13. 5
(5)	3. 01	7. 04	19. 2
(6)	1. 10	2. 70	10. 3
(7)	0. 32	1. 11	3. 02

【0022】次に、金属元素(M)としてストロンチウムを用い、賦活剤としてユウロピウムを用い、更に共賦活剤としてジスプロシウムを用いた場合の蓄光性蛍光体について、実施例2として説明する。実施例2. SrA₁₂O₄:Eu, Dy蛍光体の合成とその特性

試料2-(1)

試薬特級の炭酸ストロンチウム144.6 g (0.98モル) およびアルミナ102 g (1モル) に賦活剤としてユウロピウムを酸化ユウロピウム(Eu₂O₃)で1.76g (0.005モル) を更に共賦活剤としてジスプロシウムを酸化ジスプロシウム(Dy2O₃)で1.87g (0.005モル) 添加し、更にフラックスとしてたとえば硼酸を5g (0.08モル) 添加し、ボールミルを用いて充分に混合した後、この試料を電気炉を用いて窒素-水素混合ガス(97:3)気流中(流量:0.1リットル毎分)で、1300°C、1時間焼成した。その後室温まで約1時間かけて冷却し、得られた化合物粉体をふるいで分級し100メッシュを通過したものを蛍光体試料2-(1)とした。

【0023】この蛍光体の残光特性を前述と同様の方法で調査した結果を図5および表4の試料2-(1)に示した。図5から明らかなように、本発明によるSrA₁₂O₄:Eu, Dy蛍光体の残光輝度、特にその残光初期時の輝度はZnS:Cu蓄光性蛍光体と比較して極めて高く、またその減衰の時定数も大きいことから、画期的な高輝度蓄光性蛍光体であることが分かる。図中に示し

た視認可能な残光強度レベルとこのSrA₁₂O₄:Eu, Dy蛍光体の残光特性から約16時間後でもその発光を識別可能である。

【0024】表4には、刺激後10分、30分、100分後の残光強度をZnS:Cu蓄光性蛍光体の強度に対する相対値で示しているが、表から本発明によるSrA₁₂O₄:Eu, Dy蛍光体の残光輝度は10分後でZnS:Cu蓄光性蛍光体の12.5倍であり100分後では37倍であることが分かる。さらに本発明によるSrA₁₂O₄:Eu, Dy蛍光体を光刺激した際の室温から250°Cまでの熱発光特性(グローカーブ)を調査した結果を図6に示した。図6および図4から、共賦活剤として添加したDyの作用により熱発光のメイクローバーク温度が130°Cから90°Cに変化したことが分かる。この90°Cの温度に相当する捕獲準位からの大きな発光が、SrA₁₂O₄:Eu蛍光体と比較して、その残光初期時に高い輝度を示す原因と考えられる。

【0025】試料2-(2)～(7)

次に前述と同様の方法で、ジスプロシウムの濃度を変化させた表3で表した配合比のSrA₁₂O₄:Eu, Dy蛍光体試料(試料2-(2)～(7))を調整した。

【0026】

【表3】

試料	原 料 配 合 比			
	炭酸ストロンチウム	アルミニウム	酸化ユウロピウム	酸化ジスプロシウム
試料2-(2)	0.98998 モル	1.1 モル	0.005 モル	0.00001モル
(3)	0.9899	1.0	0.005	0.00005
(4)	0.985	1.0	0.005	0.0025
(5)	0.94	1.0	0.005	0.025
(6)	0.92	1.0	0.005	0.035
(7)	0.79	1.0	0.005	0.10

【0027】この試料2-(2)～(7)の残光特性を調査した結果を、2-(1)の残光特性を調査した結果と共に、表4に示した。この表4から、共賦活剤としてのDyの添加量は、10分後輝度を含めてZnS:Cu蓄光性蛍光体よりもはるかに優れていることを基準とすると、0.005～0.1モルが最適であることがわかる。ただDyの添加量が0.00002モルの場合であっても、刺激停止後30分以上経過することによって、ZnS:Cu蓄光性蛍光体よりも大きい輝度を有するようになることから、賦活剤及び共賦活剤として用いたEu及びDyの添加効果が明らかである。またDyが高価*

*であることから、経済性及び濃度クエンチングによる残光特性の低下を考慮すると、Dyを0.2モル(20モル%)以上にすることに余り意味がないこととなる。

【0028】なお、SrAl2O4:Eu、Dy蛍光体は酸化物系であることから、従来の硫化物系蓄光性蛍光体に比べて化学的にも安定であり、かつ耐光性に優れるものである(表24及び25参照)。

【0029】

【表4】

試料	10分後輝度	30分後輝度	100分後輝度
ZnS:Cu Std.	1.00	1.00	1.00
試料2-(1)	12.5	19.6	37.0
(2)	0.943	1.57	2.00
(3)	1.5	1.7	2.1
(4)	11.7	17.3	22.1
(5)	20.4	28.8	40.2
(6)	18.6	26.3	36.4
(7)	1.95	2.66	3.30

【0030】次に、金属元素(M)としてストロンチウムを用い、賦活剤としてユウロピウムを用い、更に共賦活剤としてネオジウムを用いた場合の蓄光性蛍光体について、実施例3として説明する。

実施例3. SrAl2O4:Eu、Nd蛍光体の合成とその特性

試料3-(1)～(7)

前述と同様の方法で、ネオジウムの濃度を変化させた表5で示した配合比のSrAl2O4:Eu、Nd系蛍光体試料(試料3-(1)～(7))を調整した。

【0031】

【表5】

試 料	原 料 配 合 比			
	炭酸ストロンチウム	アルミニウム	酸化ユウロビウム	酸化ネオジウム
試料3-(1)	0.98998 モル	1.0 モル	0.005 モル	0.00001モル
(2)	0.9899	1.0	0.005	0.00005
(3)	0.985	1.0	0.005	0.0025
(4)	0.980	1.0	0.005	0.005
(5)	0.94	1.0	0.005	0.025
(6)	0.92	1.0	0.005	0.035
(7)	0.79	1.0	0.005	0.10

【0032】これらの試料3-(1)～(7)の残光特性を

*【表6】

調査した結果を、表6に示した。

【0033】

*

試 料	10 分後輝度	30 分後輝度	100分後輝度
ZnS:Cu Std.	1.00	1.00	1.00
試料3-(1)	0.71	0.91	1.12
(2)	0.73	1.02	1.25
(3)	6.20	8.50	11.14
(4)	9.05	11.75	14.29
(5)	9.01	11.55	13.98
(6)	8.50	10.21	11.96
(7)	2.35	2.54	2.86

【0034】この表6から、共賦活剤としてのNdの添加量が0.005～0.2モルの範囲であると、10分後の輝度を含めてZnS:Cu蓄光性蛍光体よりも残光特性に優れていることがわかる。ただNdの添加量が0.00002モルの場合であっても、刺激停止後60分程度を経過することによって、ZnS:Cu蓄光性蛍光体よりも大きい輝度を有するようになることから、賦活剤及び共賦活剤として用いたEu及びNdの添加効果が明らかである。またNdが高価であることから、経済性及び濃度クエンチングによる残光特性の低下を考慮すると、Ndを0.2モル(20モル%)以上にすることに余り意味がないこととなる。

【0035】なお、SrAl₂O₄:Eu、Nd蛍光体は酸化物系であることから、従来の硫化物系蓄光性蛍光体に比べて化学的にも安定であり、かつ耐光性に優れるものである(表24及び25参照)。さらに本発明によるSrAl₂O₄:Eu、Nd蛍光体を光刺激した際の室温から250°Cまでの熱発光特性(グローカーブ)

を、試料3-(4)について調査した結果を図7に示した。図から共賦活剤としてNdを添加した蛍光体の熱発光のメイクリーベーク温度は約50°Cであることが分かる。次に、金属元素(M)としてストロンチウムを用い、賦活剤としてユウロビウムを用い、更に共賦活剤として、ランタン、セリウム、プラセオジウム、サマリウム、ガドリニウム、テルビウム、ホルミウム、エルビウム、ツリウム、イッテルビウム、ルテチウム、マンガン、スズ、ビスマスの元素のいずれかを用いた場合の蓄光性蛍光体について、実施例4として説明する。

【0036】またここで、賦活剤及び各共賦活剤については、ユーロビウム及びネオジウムあるいはジスプロシウムを用いた場合の例から、金属元素(M)に対して各々0.01モル程度添加した場合に高い残光輝度が得られることを考慮して、賦活剤のEu濃度1モル%(0.01モル)、共賦活剤の濃度1モル%(0.01モル)の試料についてのみ示した。

実施例4. SrAl₂O₄:Eu系蛍光体におけるその

他の共賦活剤の効果

既述の方法で、共賦活剤としてランタン、セリウム、プラセオジウム、サマリウム、ガドリニウム、テルビウム、ホルミウム、エルビウム、ツリウム、イッテルビウム、ルテチウム、マンガン、スズ、ビスマスを添加した蛍光体試料についてその残光特性を調査した結果を表7に示した。

【0037】この表7から明らかなように、標準として用いた市販のZnS:Cu蛍光体の残光特性と比較して、いずれのSrAl₂O₄:Eu系蛍光体試料も、刺*

* 激停止後30分乃至100分以上の長時間を経過すると残光特性が向上するので、充分実用レベルにあることが分かる。なお、SrAl₂O₄:Eu系蛍光体は酸化物系であることから、従来の硫化物系蓄光性蛍光体に比べて化学的にも安定であり、かつ耐光性に優れるものである(表24及び25参照)。

【0038】

【表7】

試 料	10分後輝度	30分後輝度	100分後輝度
ZnS:Cu Std.	1.00	1.00	1.00
SrAl ₂ O ₄ :Eu, La	0.33	0.74	1.14
SrAl ₂ O ₄ :Eu, Ce	0.46	0.93	1.35
SrAl ₂ O ₄ :Eu, Pr	1.24	2.63	7.51
SrAl ₂ O ₄ :Eu, Sm	3.40	4.82	9.0
SrAl ₂ O ₄ :Eu, Gd	0.51	1.30	2.27
SrAl ₂ O ₄ :Eu, Tb	1.46	2.81	7.54
SrAl ₂ O ₄ :Eu, Ho	1.06	2.09	6.29
SrAl ₂ O ₄ :Eu, Er	0.63	1.43	3.18
SrAl ₂ O ₄ :Eu, Tm	0.81	1.53	3.28
SrAl ₂ O ₄ :Eu, Yb	0.61	1.28	2.99
SrAl ₂ O ₄ :Eu, Lu	0.49	1.01	3.40
SrAl ₂ O ₄ :Eu, Mn	0.81	1.86	5.57
SrAl ₂ O ₄ :Eu, Sn	1.93	3.61	7.92
SrAl ₂ O ₄ :Eu, Bi	0.72	1.77	5.55

【0039】次に金属元素(M)としてカルシウムを用い、賦活剤としてユウロビウムを用いるものの、共賦活剤を用いない場合の蓄光性蛍光体、及び金属元素としてカルシウムを用い、賦活剤としてユウロビウムを用い、共賦活剤としてランタン、セリウム、プラセオジウム、ネオジウム、サマリウム、ガドリニウム、テルビウム、ジスプロシウム、ホルミウム、エルビウム、ツリウム、イッテルビウム、ルテチウム、マンガン、スズ、ビスマスからなる群の少なくとも1つの元素を用いた場合を、実施例5として説明する。

実施例5. CaAl₂O₄:Eu系蓄光性蛍光体の合成とその特性

試葉特級の炭酸カルシウムおよびアルミナに賦活剤としてユウロビウムを酸化ユウロビウム(Eu₂O₃)として加えただけのもの、これに共賦活剤として、ランタン、

セリウム、プラセオジウム、ネオジウム、サマリウム、ガドリニウム、テルビウム、ジスプロシウム、ホルミウム、エルビウム、ツリウム、イッテルビウム、ルテチウム、マンガン、スズ、ビスマスの元素のいずれかをそれぞれその酸化物で添加したものに対して、更にフランクスとしてたとえば硼酸を5g(0.08モル)添加し、ポーラミルを用いて充分に混合した後、この試料を電気炉を用いて窒素-水素混合ガス(97:3)気流中(流量:0.1リットル毎分)で、1300°C、1時間焼成した。その後室温まで約1時間かけて冷却し、得られた化合物粉体をふるいで分級し100メッシュを通過したものを蛍光体試料5-(1)~(42)とした。

【0040】なおここで得られた試料5-(2)のXRD解析の結果を図8に示した。図からこの蛍光体は、単斜晶系のCaAl₂O₄結晶からなることが明らかとなっ

た。次に、代表例として共賦活剤にネオジウム、サマリウム、ジスプロシウム、トリウムを用いた試料5-(10)、5-(16)、5-(22)及び5-(28)について、その熱発光特性(グローカーブ)を調査した結果を図9及び図10に示した。いずれも50°C以上の高温域にグローピークがあることから、これらの蛍光体が長い残光特性を有することが示唆されている。さらに試料についてその残光の発光スペクトルを測定したところ、図11で示したようにいずれの蛍光体もその発光ピーク波長は約442 nmの青色発光であった。

【0041】そこで従来から市販されている青色発光の蓄光性蛍光体のCaSrS:Bi(商品名BA-S:根本特殊化学(株)製 発光波長454 nm)を標準としてそれぞれの残光特性を相対的に比較調査した結果を表8乃至表13に示した。表8からCaAl₂O₄:Eu蛍光体については、Euが0.01モル(1.0モル%)の場合、残光初期時の輝度は低いものの100分後で市販標準品とほぼ同等に近い輝度が得られるものがあ*

*り、更に表9乃至表13に示すように、共賦活剤を添加することにより大きく増感され、いずれの共賦活剤を用いても充分実用性の高い蛍光体を得ることができた。特にNd、SmおよびTmについてはその添加効果が極めて大きく市販品より一桁以上明るい超高輝度の青色発光の蓄光性蛍光体が得られることが明かであり画期的な蛍光体といえる。図12にはこのNd、SmおよびTmを共賦活することにより得られた高輝度蛍光体の長時間に亘る残光特性を調査した結果を示した。

【0042】なお、詳細には金属元素(M)としてカルシウムを用い、賦活剤としてユウロピウムを用いるものの、共賦活剤を用いない場合の蓄光性蛍光体として、5-(1)～(6)に示した蓄光性蛍光体の残光特性について表8に示した。

【0043】

【表8】

試料	10分後輝度	30分後輝度	100分後輝度
Std. CaSrS:Bi	1.00	1.00	1.00
5-(1) CaAl ₂ O ₄ :Eu (Eu: 0.002モル%)	0.18	0.16	0.14
(2) CaAl ₂ O ₄ :Eu (Eu: 0.02モル%)	0.21	0.18	0.17
(3) CaAl ₂ O ₄ :Eu (Eu: 0.2モル%)	0.25	0.27	0.35
(4) CaAl ₂ O ₄ :Eu (Eu: 1.0モル%)	0.41	0.60	0.90
(5) CaAl ₂ O ₄ :Eu (Eu: 5.0モル%)	0.37	0.45	0.65
(6) CaAl ₂ O ₄ :Eu (Eu: 20モル%)	0.25	0.28	0.39

【0044】また金属元素(M)としてカルシウムを用い、賦活剤としてユウロピウムを用い、共賦活剤としてネオジウムを用いた場合の蓄光性蛍光体として、5-(7)～(12)に示した蓄光性蛍光体の残光特性を表9に示

した。

【0045】

【表9】

試 料	10 分後輝度	30 分後輝度	100分後輝度
Std. CaSrS:Bi	1. 00	1. 00	1. 00
(7) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Nd (Eu:1.0モル% Nd:0.002モル%)	0. 53	0. 78	1. 01
(8) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Nd (Eu:1.0モル% Nd:0.02モル%)	1. 05	1. 53	2. 60
(9) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Nd (Eu:1.0モル% Nd:0.2 モル%)	8. 68	11. 8	20. 3
(10) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Nd (Eu:1.0モル% Nd:1.0 モル%)	9. 87	14. 0	25. 0
(11) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Nd (Eu:1.0モル% Nd:5.0 モル%)	3. 18	4. 51	8. 05
(12) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Nd (Eu:1.0モル% Nd:20 モル%)	0. 84	1. 18	2. 02

【0046】更に金属元素(M)としてカルシウムを用い、賦活剤としてユウロピウムを用い、共賦活剤としてサマリウムを用いた場合の蓄光性蛍光体として、5-(13)～(18)に示した蓄光性蛍光体の残光特性を表10に示す。

試 料	10 分後輝度	30 分後輝度	100分後輝度
Std. CaSrS:Bi	1. 00	1. 00	1. 00
(13) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Sm (Eu:1.0モル% Sm:0.002モル%)	0. 71	0. 98	1. 23
(14) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Sm (Eu:1.0モル% Sm:0.02モル%)	0. 94	1. 43	2. 55
(15) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Sm (Eu:1.0モル% Sm:0.2モル%)	4. 21	6. 32	11. 30
(16) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Sm (Eu:1.0モル% Sm:1.0モル%)	4. 61	7. 00	12. 5
(17) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Sm (Eu:1.0モル% Sm:5.0モル%)	2. 14	3. 25	5. 80
(18) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Sm (Eu:1.0モル% Sm:20モル%)	0. 63	0. 96	1. 71

【0048】また金属元素(M)としてカルシウムを用い、賦活剤としてユウロピウムを用い、共賦活剤としてジスプロシウムを用いた場合の蓄光性蛍光体として、5-(19)～(24)に示した蓄光性蛍光体の残光特性を表11に示す。

試 料	10 分後輝度	30 分後輝度	100分後輝度
Std. CaSrS:Bi	1. 00	1. 00	1. 00
(19) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Dy (Eu:1.0モル% Dy:0.002モル%)	0. 30	0. 24	0. 20
(20) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Dy (Eu:1.0モル% Dy:0.02モル%)	0. 41	0. 39	0. 35
(21) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Dy (Eu:1.0モル% Dy:0.2モル%)	0. 52	0. 60	0. 76
(22) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Dy (Eu:1.0モル% Dy:1.0モル%)	0. 76	0. 90	1. 25
(23) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Dy (Eu:1.0モル% Dy:5.0モル%)	0. 84	1. 18	1. 76
(24) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Dy (Eu:1.0モル% Dy:20モル%)	0. 50	0. 58	0. 76

【0050】また金属元素(M)としてカルシウムを用いた。
い、賦活剤としてユウロピウムを用い、共賦活剤として
ツリウムを用いた場合の蓄光性蛍光体として、5-(25)
~(30)に示した蓄光性蛍光体の残光特性を表12に示し*

試 料	10 分後輝度	30 分後輝度	100分後輝度
Std. CaSrS:Bi	1. 0	1. 0	1. 0
(25) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Tm (Eu:1.0モル% Tm:0.002モル%)	1. 04	1. 36	1. 81
(26) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Tm (Eu:1.0モル% Tm:0.02モル%)	2. 09	2. 65	3. 75
(27) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Tm (Eu:1.0モル% Tm:0.2モル%)	4. 89	5. 78	8. 70
(28) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Tm (Eu:1.0モル% Tm:1.0モル%)	6. 55	9. 04	18. 6
(29) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Tm (Eu:1.0モル% Tm:5.0モル%)	0. 634	1. 19	2. 68
(30) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Tm (Eu:1.0モル% Tm:20モル%)	0. 151	0. 358	0. 755

【0052】なお金属元素としてカルシウムを用い、賦活剤としてユウロピウムを用い、共賦活剤としてラントン、セリウム、プラセオジウム、ガドリニウム、テルビウム、ホルミウム、エルビウム、イッテルビウム、ルテチウム、マンガン、スズ、ビスマスの元素のいずれかを用いた場合の蓄光性蛍光体として、5-(31)~(42)に示した蓄光性蛍光体の残光特性をまとめて表13に示し

た。

【0053】なおこの5-(31)~(42)に示した蓄光性蛍光体では、賦活剤としてのユーロピウム及び他の共賦活剤は共に、1モル%づつ添加したものである。

【0054】

【表13】

試 料	10 分後輝度	30 分後輝度	100分後輝度
Std. CaSrS:Bi	1. 00	1. 00	1. 00
(31) CaAl ₂ O ₄ :Eu, La (Eu:1.0モル% La:1.0モル%)	0. 52	0. 67	0. 81
(32) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Ce (Eu:1.0モル% Ce:1.0モル%)	0. 84	1. 23	1. 96
(33) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Pr (Eu:1.0モル% Pr:1.0モル%)	0. 58	0. 82	1. 13
(34) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Gd (Eu:1.0モル% Gd:1.0モル%)	0. 66	0. 91	1. 26
(35) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Tb (Eu:1.0モル% Tb:1.0モル%)	0. 84	1. 31	2. 08
(36) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Ho (Eu:1.0モル% Ho:1.0モル%)	0. 98	1. 33	2. 39
(37) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Er (Eu:1.0モル% Er:1.0モル%)	0. 56	0. 76	0. 98
(38) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Yb (Eu:1.0モル% Yb:1.0モル%)	0. 70	0. 91	1. 28
(39) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Lu (Eu:1.0モル% Lu:1.0モル%)	0. 68	0. 90	1. 24
(40) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Mn (Eu:1.0モル% Mn:1.0モル%)	0. 31	0. 42	0. 58
(41) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Sn (Eu:1.0モル% Sn:1.0モル%)	0. 45	0. 58	0. 73
(42) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Bi (Eu:1.0モル% Bi:1.0モル%)	0. 25	0. 33	0. 48

【0055】次に金属元素(M)としてカルシウムを用い、賦活剤としてユウロピウムを用い、共賦活剤としてネオジウムを用いるものの、同時に他の共賦活剤も添加した場合を実施例6として説明する。

実施例6. CaAl₂O₄:Eu, Nd系蓄光性蛍光体の合成とその特性

試薬特級の炭酸カルシウムおよびアルミナに賦活剤としてユウロピウムを酸化ユウロピウム(Eu₂O₃)として加え、これに共賦活剤としてネオジウムを加えたもの、及び、更に他の共賦活剤として、ネオジウム以外のランタン、セリウム、プラセオジウム、サマリウム、ガドリニウム、テルビウム、ジスプロシウム、ホルミウム、エルビウム、ツリウム、イッテルビウム、ルテチウム、マンガン、スズ、ビスマスの元素のいずれかをそれぞれその酸化物で添加したものに、フランクスとしてたとえば

硼酸を5g(0.08モル)添加し、ボールミルを用いて充分に混合した後、この試料を電気炉を用いて窒素-水素混合ガス(97:3)気流中(流量:0.1リットル毎分)で、1300°C、1時間焼成した。その後室温まで約1時間かけて冷却し、得られた化合物粉体をふるいで分級し100メッシュを通過したものを蛍光体試料6-(1)~(43)とした。

【0056】ここでは、まず最初に、Eu:1モル%、Nd:1モル%、他の共賦活剤:1モル%として、各種蛍光体試料を調整して、10分後輝度、30分後輝度及び100分後輝度を測定した。その結果を、6-(1)~(15)として、表14に示す。

【0057】

【表14】

試 料	10 分後輝度	30 分後輝度	100分後輝度
Std. CaSrS:Bi	1. 0	1. 0	1. 0
CaAl ₂ O ₄ :Eu, Nd	9. 87	14. 0	25. 0
6- (1) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Nd, La	20. 6	23. 2	29. 5
(2) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Nd, Ce	12. 7	17. 5	26. 9
(3) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Nd, Pr	13. 3	18. 1	27. 7
(4) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Nd, Sm	8. 20	12. 6	22. 6
(5) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Nd, Gd	16. 7	21. 3	33. 5
(6) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Nd, Tb	13. 8	17. 2	25. 5
(7) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Nd, Dy	14. 8	18. 9	30. 8
(8) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Nd, Ho	16. 5	21. 6	34. 3
(9) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Nd, Er	15. 9	21. 0	33. 8
(10) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Nd, Tm	4. 17	6. 69	13. 4
(11) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Nd, Yb	11. 0	16. 9	27. 9
(12) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Nd, Lu	10. 2	15. 2	25. 2
(13) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Nd, Mn	6. 45	8. 01	11. 9
(14) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Nd, Sn	11. 4	14. 1	21. 2
(15) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Nd, Bi	10. 6	13. 5	21. 4

【0058】この測定結果から、ネオジウムと共に添加する共賦活剤の中で、残光輝度が特に優れるものとしては、ランタン、ジスプロシウム、ガドリニウム、ホルミウム、エルビウム等であることが確認された。そこで次に、Eu: 1モル%、Nd: 1モル%とした上で、ランタンの濃度を、0.2モル%から2.0モル%に変えて実

験を行った。その結果を、6-(16)～(21)として、表15に示す。

【0059】

【表15】

試 料	10 分後輝度	30 分後輝度	100分後輝度
Std. CaSrS:Bi	1. 0	1. 0	1. 0
(16) CaAl ₂ O ₄ :Eu,Nd Eu:1.0tM% Nd:1.0tM%	9. 87	14. 0	25. 0
(17) CaAl ₂ O ₄ :Eu,Nd,La Eu:1.0tM% Nd:1.0tM% La:0.2tM%	14. 1	18. 2	29. 3
(18) CaAl ₂ O ₄ :Eu,Nd,La Eu:1.0tM% Nd:1.0tM% La:0.6tM%	15. 5	18. 9	28. 5
(1) CaAl ₂ O ₄ :Eu,Nd,La Eu:1.0tM% Nd:1.0tM% La:1.0tM%	20. 6	23. 2	29. 5
(19) CaAl ₂ O ₄ :Eu,Nd,La Eu:1.0tM% Nd:1.0tM% La:2.0tM%	1. 42	1. 05	0. 858
(20) CaAl ₂ O ₄ :Eu,Nd,La Eu:1.0tM% Nd:1.0tM% La:4.0tM%	測定限界		
(21) CaAl ₂ O ₄ :Eu,Nd,La Eu:1.0tM% Nd:1.0tM% La:20 tM%	測定限界		

【0060】Eu:1モル%、Nd:1モル%とした上 *【0061】

で、ジスプロシウムの濃度を、0.2モル%から20モル%に変えて実験を行った。その結果を、6-(22)~(27)として、表16に示す。

*

試 料	10 分後輝度	30 分後輝度	100分後輝度
Std. CaSrS:Bi	1. 0	1. 0	1. 0
(22) CaAl ₂ O ₄ :Eu,Nd Eu:1.0tM% Nd:1.0tM%	9. 87	14. 0	25. 0
(23) CaAl ₂ O ₄ :Eu,Nd,Dy Eu:1.0tM% Nd:1.0tM% Dy:0.2tM%	4. 32	6. 76	12. 0
(24) CaAl ₂ O ₄ :Eu,Nd,Dy Eu:1.0tM% Nd:1.0tM% Dy:0.6tM%	8. 91	14. 0	24. 2
(7) CaAl ₂ O ₄ :Eu,Nd,Dy Eu:1.0tM% Nd:1.0tM% Dy:1.0tM%	14. 8	18. 9	30. 8
(25) CaAl ₂ O ₄ :Eu,Nd,Dy Eu:1.0tM% Nd:1.0tM% Dy:2.0tM%	12. 1	18. 3	27. 8
(26) CaAl ₂ O ₄ :Eu,Nd,Dy Eu:1.0tM% Nd:1.0tM% Dy:4.0tM%	7. 49	10. 3	16. 0
(27) CaAl ₂ O ₄ :Eu,Nd,Dy Eu:1.0tM% Nd:1.0tM% Dy:20 tM%	1. 84	1. 29	0. 998

【0062】Eu:1モル%、Nd:1モル%とした上 *【0063】

で、ガドリニウムの濃度を、0.2モル%から20モル%

%に変えて実験を行った。その結果を、6-(28)~(32)

として、表17に示す。

試 料	10 分後輝度	30 分後輝度	100分後輝度
Std. CaSrS:Bi	1. 0	1. 0	1. 0
CaAl ₂ O ₄ :Eu, Nd Eu:1.0モル% Nd:1.0モル%	9. 87	14. 0	25. 0
(28) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Nd, Gd Eu:1.0モル% Nd:1.0モル% Gd:0.2モル%	11. 8	17. 4	30. 0
(29) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Nd, Gd Eu:1.0モル% Nd:1.0モル% Gd:0.6モル%	12. 7	17. 8	29. 8
(5) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Nd, Gd Eu:1.0モル% Nd:1.0モル% Gd:1.0モル%	16. 7	21. 3	33. 5
(30) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Nd, Gd Eu:1.0モル% Nd:1.0モル% Gd:2.0モル%	10. 8	15. 7	26. 5
(31) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Nd, Gd Eu:1.0モル% Nd:1.0モル% Gd:4.0モル%	18. 0	21. 7	29. 5
(32) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Nd, Gd Eu:1.0モル% Nd:1.0モル% Gd:20 モル%	1. 01	0. 764	0. 590

【0064】 Eu : 1 モル%、 Nd : 1 モル%とした上で、 ホルミウムの濃度を、 0. 2 モル%から20 モル%に変えて実験を行った。 その結果を、 6-(33)～(37)として、 表18に示す。

* 【0065】
【表18】

試 料	10 分後輝度	30 分後輝度	100分後輝度
Std. CaSrS:Bi	1. 0	1. 0	1. 0
CaAl ₂ O ₄ :Eu, Nd Eu:1.0モル% Nd:1.0モル%	9. 87	14. 0	25. 0
(33) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Nd, Ho Eu:1.0モル% Nd:1.0モル% Ho:0.2モル%	10. 4	14. 4	25. 3
(34) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Nd, Ho Eu:1.0モル% Nd:1.0モル% Ho:0.6モル%	12. 0	16. 2	27. 0
(8) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Nd, Ho Eu:1.0モル% Nd:1.0モル% Ho:1.0モル%	16. 5	21. 6	34. 3
(35) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Nd, Ho Eu:1.0モル% Nd:1.0モル% Ho:2.0モル%	13. 4	16. 9	26. 3
(36) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Nd, Ho Eu:1.0モル% Nd:1.0モル% Ho:4.0モル%	13. 3	16. 0	23. 5
(37) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Nd, Ho Eu:1.0モル% Nd:1.0モル% Ho:20 モル%	1. 20	0. 914	0. 782

【0066】 Eu : 1 モル%、 Nd : 1 モル%とした上で、 エルビウムの濃度を、 0. 2 モル%から10 モル%に変えて実験を行った。 その結果を、 6-(38)～(43)として、 表19に示す。

【0067】
【表19】

試 料	10 分後輝度	30 分後輝度	100分後輝度
Std. CaSrS:Bi	1. 0	1. 0	1. 0
CaAl ₂ O ₄ :Eu, Nd Eu:1.0モル% Nd:1.0モル%	9. 87	14. 0	25. 0
(38) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Nd, Er Eu:1.0モル% Nd:1.0モル% Er:0.2モル%	10. 7	15. 1	27. 0
(39) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Nd, Er Eu:1.0モル% Nd:1.0モル% Er:0.6モル%	10. 3	14. 0	24. 0
(40) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Nd, Er Eu:1.0モル% Nd:1.0モル% Er:2.0モル%	15. 9	21. 0	33. 8
(41) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Nd, Er Eu:1.0モル% Nd:1.0モル% Er:4.0モル%	16. 4	21. 1	32. 3
(42) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Nd, Er Eu:1.0モル% Nd:1.0モル% Er:6.0モル%	17. 3	21. 7	30. 8
(43) CaAl ₂ O ₄ :Eu, Nd, Er Eu:1.0モル% Nd:1.0モル% Er:10 モル%	20. 1	21. 3	28. 5
	17. 5	17. 8	22. 0

【0068】このような測定結果から、共賦活剤を複数種混合すると、残光輝度が向上するものがあることが確認された。また更に、その場合、Eu:1モル%、Nd:1モル%とした上で、他の共賦活剤も1モル%程度添加した場合が、最も優れた残光特性を示すことも確認された。次に金属元素(M)としてバリウムを用い、賦活剤としてユウロビウムを用い、更に共賦活剤としてネオジウムあるいはサマリウムを用いた場合の蓄光性蛍光体について、実施例7として説明する。

実施例7. BaAl₂O₄:Eu系蛍光体

ここでは、Euを0.5モル%添加した上で、更にNdあるいはSmを各々1モル%添加したものを、7-(1)、(2)として示す。

【0069】また図13には本蛍光体のうち、共賦活剤としてネオジウムを用いたものの、励起スペクトル及び*

*刺激停止後30分を経過した後の残光の発光スペクトルを示した。更に図14には、共賦活剤としてサマリウムを用いたものの、励起スペクトル及び刺激停止後30分を経過した後の残光の発光スペクトルを示した。

【0070】発光スペクトルのピーク波長はいずれも約500nmで緑色の発光であることから、表20には、その残光特性を市販品で緑色に発光するZnS:Cu蓄光性蛍光体(根本特殊化学(株)製:品名GSS、発光ピーク波長:530nm)と比較して、刺激停止後10分、30分および100分後の残光強度を相対値で示した。

【0071】

【表20】

試 料	10 分後輝度	30 分後輝度	100分後輝度
Std. ZnS:Cu	1. 0	1. 0	1. 0
BaAl ₂ O ₄ :Eu, Nd Eu:1.0モル% Nd:1.0モル%	1. 23	1. 14	0. 885
BaAl ₂ O ₄ :Eu, Sm Eu:1.0モル% Sm:1.0モル%	0. 982	0. 911	0. 768

【0072】この表20から、BaAl₂O₄:Eu, NdはZnS:Cu蓄光性蛍光体よりも刺激停止後30分程度は残光輝度に優れていることがわかる。またBaAl₂O₄:Eu, SmはZnS:Cu蓄光性蛍光体よりも若干残光輝度が劣る結果が得られた。しかしながらEuあるいは他の共賦活剤を添加せず、BaAl₂O₄結晶のみで実験した結果、蛍光及び残光がまったく認めら

れないことが確認されているので、Eu及びNdあるいはSm添加による賦活効果が得られることは明らかである。

【0073】なほ、BaAl₂O₄:Eu系蛍光体は酸化物系であることから、従来の硫化物系蓄光性蛍光体に比べて化学的にも安定であり、かつ耐光性に優れるものである(表24及び25参照)。次に金属元素(M)と

して、カルシウムとストロンチウムとの混合物を用いた場合について、実施例8として説明する。

実施例8. $Sr_x Ca_{1-x} Al_2 O_4$ 系蓄光性蛍光体の合成とその特性

試薬特級の炭酸ストロンチウムと炭酸カルシウムをそれぞれ比率を変えて調合しその試料にアルミナを加え、さらに賦活剤としてユウロピウムを、共賦活剤としてラントン、セリウム、プラセオジウム、ネオジウム、サマリウム、ガドリニウム、テリビウム、ジスプロシウム、ホルミウム、エルビウム、ツリウム、イッテルビウム、ルテチウム、マンガン、スズ、ビスマスのいずれかの元素を添加したものに、ブラックスとして例えは硼酸を5g(0.08モル)添加し、既述の方法により $Sr_x Ca_{1-x} Al_2 O_4$ 系蛍光体試料を合成した。

【0074】得られた蛍光体の代表特性として $Sr_{0.5} Ca_{0.5} Al_2 O_4 : Eu, Dy$ 蛍光体(Eu 1モル%、 Dy 1モル%添加)の残光の発光スペクトルを調査した結果を図15に示した。図から Sr の一部が Ca に置換されるとその発光スペクトルは短波長側にシフトし、 $Sr Al_2 O_4$ 系蛍光体による発光と $Ca Al_2 O_4$ 系蛍光体の発光の中間色の残光を得られることが明かとなった。

【0075】次に賦活剤および共賦活剤として Eu および Dy をそれぞれ1モル%添加した $Sr_x Ca_{1-x} Al_2 O_4$ 系蛍光体試料の残光特性を調査した結果を図16に示した。この図16からいずれの蛍光体についても図中の破線で示した市販標準品と比較して同等以上の優れた残光特性を有する実用性の高い蓄光性蛍光体が得られることが分かる。次に金属元素(M)として、ストロンチウムとバリウムとの混合物を用いた場合について、実施例9として説明する。

実施例9. $Sr_x Ba_{1-x} Al_2 O_4$ 系蓄光性蛍光体の合成とその特性

試薬特級の炭酸ストロンチウムと炭酸バリウムをそれぞれ比率を変えて調合しその試料にアルミナを加え、さらに賦活剤としてユウロピウムを、共賦活剤としてラントン、セリウム、プラセオジウム、ネオジウム、サマリウム、ガドリニウム、テリビウム、ジスプロシウム、ホルミウム、エルビウム、ツリウム、イッテルビウム、ルテチウム、マンガン、スズ、ビスマスのいずれかの元素を添加したものに、ブラックスとして例えは硼酸を5g(0.08モル)添加し、既述の方法により $Sr_x Ba_{1-x} Al_2 O_4$ 系蛍光体試料を合成した。

【0076】得られた蛍光体の代表特性として Eu を1モル%、 Dy を1モル%添加して調整した $Sr_x Ba_{1-x} Al_2 O_4$ 系蛍光体試料の残光特性を調査した結果を図17に示した。この図17からいずれの蛍光体についても図中の破線で示した市販標準品と比較して同等以上

の優れた残光特性を有する実用性の高い蓄光性蛍光体が得られることが分かる。次に金属元素(M)として、ストロンチウムとマグネシウムとの混合物を用いた場合について、実施例10として説明する。

実施例10. $Sr_x Mg_{1-x} Al_2 O_4$ 系蓄光性蛍光体の合成とその特性

試薬特級の炭酸ストロンチウムと炭酸マグネシウムをそれぞれ比率を変えて調合しその試料にアルミナを加え、さらに賦活剤としてユウロピウムを、共賦活剤としてラントン、セリウム、プラセオジウム、ネオジウム、サマリウム、ガドリニウム、テリビウム、ジスプロシウム、ホルミウム、エルビウム、ツリウム、イッテルビウム、ルテチウム、マンガン、スズ、ビスマスのいずれかの元素を添加したものに、ブラックスとして例えは硼酸を5g(0.08モル)添加し、既述の方法により $Sr_x Mg_{1-x} Al_2 O_4$ 系蛍光体試料を合成した。得られた蛍光体の代表特性として Eu を1モル%、 Dy を1モル%添加して調整した $Sr_x Mg_{1-x} Al_2 O_4$ 系蛍光体試料の残光特性を調査した結果を図18に示した。

【0077】この図18から、ストロンチウム/マグネシウムが0.1/0.9の場合を除いて、いずれの蛍光体についても図中の破線で示した市販標準品と比較して同等以上の優れた残光特性を有する実用性の高い蓄光性蛍光体が得られることが分かる。次に金属元素(M)として、複数の金属元素を用い、かつ賦活剤としてユウロピウムを用い、更には共賦活剤を2種類用いた場合について、実施例11として説明する。

実施例11. $Ca_{1-x} Sr_x Al_2 O_4 : Eu, Nd, X$ 蛍光体の合成とその特性

試薬特級の炭酸ストロンチウムと炭酸カルシウムをそれぞれ比率を変えて調合しその試料にアルミナを加え、さらに賦活剤としてユウロピウム1モル%を、共賦活剤としてネオジウム1モル%を加え、更に他の共賦活剤として、ラントン、ジスプロシウム、ホルミウムの元素のいずれかを1モル%添加したものに、ブラックスとして例えは硼酸を5g(0.08モル)添加し、既述の方法により $Ca_{1-x} Sr_x Al_2 O_4 : Eu, Nd, X$ 系蛍光体試料11-(1)～(9)を合成し、その残光特性を調査した。

【0078】まず、試薬特級の炭酸ストロンチウムと炭酸カルシウムをそれぞれ比率を変えて調合しその試料にアルミナを加え、さらに賦活剤としてユウロピウム1モル%を、共賦活剤としてネオジウム1モル%を加え、更に他の共賦活剤として、ラントンを1モル%添加したものを11-(1)～(3)として、表21に示す。

【0079】

【表21】

試 料	10 分後輝度	30 分後輝度	100分後輝度
Std. CaSrS:Bi	1. 0	1. 0	1. 0
CaAl ₂ O ₄ :Eu, Nd	9. 87	14. 0	25. 0
11- (1) (Ca _{0. 9} Sr _{0. 1}) Al ₂ O ₄ :Eu, Nd, La	15. 2	17. 1	19. 0
(2) (Ca _{0. 7} Sr _{0. 3}) Al ₂ O ₄ :Eu, Nd, La	5. 53	4. 96	3. 35
(3) (Ca _{0. 5} Sr _{0. 5}) Al ₂ O ₄ :Eu, Nd, La	6. 30	3. 08	測定限界

【0080】また試薬特級の炭酸ストロンチウムと炭酸カルシウムをそれぞれ比率を変えて調合しその試料にアルミナを加え、さらに賦活剤としてユウロビウム1モル%を、共賦活剤としてネオジウム1モル%を加え、更に他の共賦活剤として、ジスプロシウムを1モル%添加し*

*たものを11-(4)～(6)として、表22に示す。
【0081】
【表22】

試 料	10 分後輝度	30 分後輝度	100分後輝度
Std. CaSrS:Bi	1. 0	1. 0	1. 0
CaAl ₂ O ₄ :Eu, Nd	9. 87	14. 0	25. 0
(4) (Ca _{0. 9} Sr _{0. 1}) Al ₂ O ₄ :Eu, Nd, Dy	13. 2	14. 6	20. 4
(5) (Ca _{0. 7} Sr _{0. 3}) Al ₂ O ₄ :Eu, Nd, Dy	8. 00	7. 46	9. 05
(6) (Ca _{0. 5} Sr _{0. 5}) Al ₂ O ₄ :Eu, Nd, Dy	3. 36	3. 08	測定限界

【0082】また試薬特級の炭酸ストロンチウムと炭酸カルシウムをそれぞれ比率を変えて調合しその試料にアルミナを加え、さらに賦活剤としてユウロビウム1モル%を、共賦活剤としてネオジウム1モル%を加え、更に他の共賦活剤として、ホルミウムを1モル%添加したも*

*のを11-(7)～(9)として、表23に示す。
【0083】
【表23】

試 料	10 分後輝度	30 分後輝度	100分後輝度
Std. CaSrS:Bi	1. 0	1. 0	1. 0
CaAl ₂ O ₄ :Eu, Nd	9. 87	14. 0	25. 0
(7) (Ca _{0. 9} Sr _{0. 1}) Al ₂ O ₄ :Eu, Nd, Ho	13. 9	15. 3	21. 4
(8) (Ca _{0. 7} Sr _{0. 3}) Al ₂ O ₄ :Eu, Nd, Ho	8. 25	7. 81	9. 95
(9) (Ca _{0. 5} Sr _{0. 5}) Al ₂ O ₄ :Eu, Nd, Ho	2. 91	2. 62	3. 65

【0084】これらの測定結果から、金属元素(M)が、カルシウム及びストロンチウムからなる複数の金属元素(M)を用い、賦活剤としてユウロビウムを添加し、かつ複数の共賦活剤を添加した場合であっても、10分後輝度を含めて、CaSrS:Biに比べて優れていることが確認できた。

実施例12. 耐湿特性試験

本発明により得られた蓄光性蛍光体の耐湿特性を調査した結果を表24に示した。

【0085】この調査では、複数の蛍光体試料を、40°C、95%RHに調湿した恒温恒湿槽中に500時間放置しその前後における輝度変化を測定した。表から、いずれの組成の蛍光体も湿度に対してほとんど影響を受けず安定であることが分かる。

【0086】

【表24】

試料	試験前	試験後
SrAl_2O_4 : Eu, Dy (Eu:1.0モル% Dy:1.0モル%)	1. 0	1. 01
CaAl_2O_4 : Eu, Nd (Eu:1.0モル% Nd:1.0モル%)	1. 0	0. 99
$\text{Sr}_{0.5}\text{Ca}_{0.5}\text{Al}_2\text{O}_4$: Eu, Dy (Eu:1.0モル% Dy:1.0モル%)	1. 0	1. 00
$\text{Sr}_{0.5}\text{Ba}_{0.5}\text{Al}_2\text{O}_4$: Eu, Dy (Eu:1.0モル% Dy:1.0モル%)	1. 0	0. 99
$\text{Sr}_{0.5}\text{Mg}_{0.5}\text{Al}_2\text{O}_4$: Eu, Dy (Eu:1.0モル% Dy:1.0モル%)	1. 0	1. 02

【0087】実施例13. 耐光性試験結果

本発明により得られた蓄光性蛍光体の耐光性試験を行なった結果を硫化亜鉛系蛍光体の結果と比較して表25に示した。この試験は、JIS規格に従い、試料を飽和湿度に調湿した透明容器内に入れ300Wの水銀灯下30cmの位置で3時間、6時間及び12時間光照射し、そ*

*の後の輝度変化を測定した。

【0088】表から従来の硫化亜鉛系蛍光体と比較して極めて安定であることが分かる。

【0089】

【表25】

試料	試験前	3時間後	6時間後	12時間後
Std. ZnS : Cu	1. 0	0. 91	0. 82	0. 52
SrAl_2O_4 : Eu, Dy (Eu:1.0モル% Dy:1.0モル%)	1. 0	1. 01	1. 00	1. 01
CaAl_2O_4 : Eu, Nd (Eu:1.0モル% Nd:1.0モル%)	1. 0	1. 00	1. 01	1. 00
$\text{Sr}_{0.5}\text{Ca}_{0.5}\text{Al}_2\text{O}_4$: Eu, Dy (Eu:1.0モル% Dy:1.0モル%)	1. 0	1. 00	0. 99	1. 00
$\text{Sr}_{0.5}\text{Ba}_{0.5}\text{Al}_2\text{O}_4$: Eu, Dy (Eu:1.0モル% Dy:1.0モル%)	1. 0	1. 01	1. 01	1. 01
$\text{Sr}_{0.5}\text{Mg}_{0.5}\text{Al}_2\text{O}_4$: Eu, Dy (Eu:1.0モル% Dy:1.0モル%)	1. 0	1. 00	1. 00	0. 99

【0090】このような本発明による蓄光性蛍光体は、種々の製品の表面に塗布して使用することもできるが、プラスチック、ゴムあるいはガラス等に混入して使用することもできる。更に、従来から使用されていた、硫化物系蓄光性蛍光体に置き換えるて、例えば各種計器、夜行時計の文字盤、安全標識板等の用途に用いると、その長時間の高輝度残光特性から、極めて優れたものとな

る。

【0091】また本蛍光体は、極めて優れた高輝度長残光特性を有することに加えて、酸化物系であることから化学的にも安定であり、かつ耐光性に優れる点から、従来の用途に加えて、新たに下記のような用途が考えられる。

乗り物の表示：飛行機、船、自動車、自転車、鍵あるいは鍵穴

標識の表示：道路交通標識、車線表示、ガードレールへの表示、漁業用ブイ
山道等の案内表示、門から玄関への案内表示、ヘルメットへの表示

屋外の表示：看板、建物等の表示、自動車の鍵穴表示

屋内の表示：電気器具のスイッチ類

文房具類：筆記具、夜行インキ類、地図、星座表

おもちゃ類：ジグソーパズル

特殊な利用：スポーツ用ボール

(時計等に用いる) 液晶用のバックライト
放電管に使用するアイソトープの代替え

【0092】

【発明の効果】以上説明したように、本発明は、従来から知られている硫化物系蛍光体とは全く異なる新規の蓄光性蛍光体材料に関するものであり、市販の硫化物系蛍光体と比べても遙かに長時間、高輝度の残光特性を有し、更には酸化物系であることから化学的にも安定であり、かつ耐光性に優れたものである。

【図面の簡単な説明】

【図1】SrAl₁₂O₄ : Eu 蛍光体の結晶構造をXRDにより解析した結果を示したグラフである。

【図2】SrAl₁₂O₄ : Eu 蛍光体の励起スペクトルと刺激停止後30分を経過した後の発光スペクトルとを示したグラフである。

【図3】SrAl₁₂O₄ : Eu 蛍光体の残光特性をZn : S 蛍光体の残光特性と比較した結果を示したグラフである。

【図4】SrAl₁₂O₄ : Eu 蛍光体の熱発光特性を示したグラフである。

【図5】SrAl₁₂O₄ : Eu, Dy 蛍光体の残光特性をZn : S 蛍光体の残光特性と比較した結果を示したグラフである。

【図6】SrAl₁₂O₄ : Eu, Dy 蛍光体の熱発光特性を示したグラフである。

【図7】SrAl₁₂O₄ : Eu, Nd 蛍光体の熱発光特性を示したグラフである。

【図8】CaAl₁₂O₄ : Eu 系蛍光体の結晶構造をXRDにより解析した結果を示したグラフである。

【図9】CaAl₁₂O₄ : Eu 系蛍光体のうち共賦活剤

としてネオジウムあるいはサマリウムを用いた蛍光体の熱発光特性を示したグラフである。

【図10】CaAl₁₂O₄ : Eu 系蛍光体のうち共賦活剤としてジスプロシウムあるいはトリウムを用いた蛍光体の熱発光特性を示したグラフである。

【図11】CaAl₁₂O₄ : Eu 系蛍光体の刺激停止後5分を経過した後の発光スペクトルを示したグラフである。

【図12】CaAl₁₂O₄ : Eu, Sm 蛍光体及びCaAl₁₂O₄ : Eu, Nd 蛍光体の残光特性をZn : S 蛍光体の残光特性と比較した結果を示したグラフである。

【図13】BaAl₁₂O₄ : Eu, Nd 蛍光体の励起スペクトルと刺激停止後30分を経過した後の発光スペクトルとを示したグラフである。

【図14】BaAl₁₂O₄ : Eu, Sm 蛍光体の励起スペクトルと刺激停止後30分を経過した後の発光スペクトルとを示したグラフである。

【図15】Sr_{0.5}Ca_{0.5}Al₁₂O₄ : Eu, Dy 蛍光体の発光スペクトルを示したグラフである。

【図16】Sr_xCa_{1-x}Al₁₂O₄ : Eu, Dy 蛍光体の残光特性をZn : S 蛍光体及びCaSrS : Bi 蛍光体の残光特性と比較したグラフである。

【図17】Sr_xBa_{1-x}Al₁₂O₄ : Eu, Dy 蛍光体の残光特性をZn : S 蛍光体の残光特性と比較したグラフである。

【図18】Sr_xMg_{1-x}Al₁₂O₄ : Eu, Dy 蛍光体の残光特性をZn : S 蛍光体の残光特性と比較したグラフである。